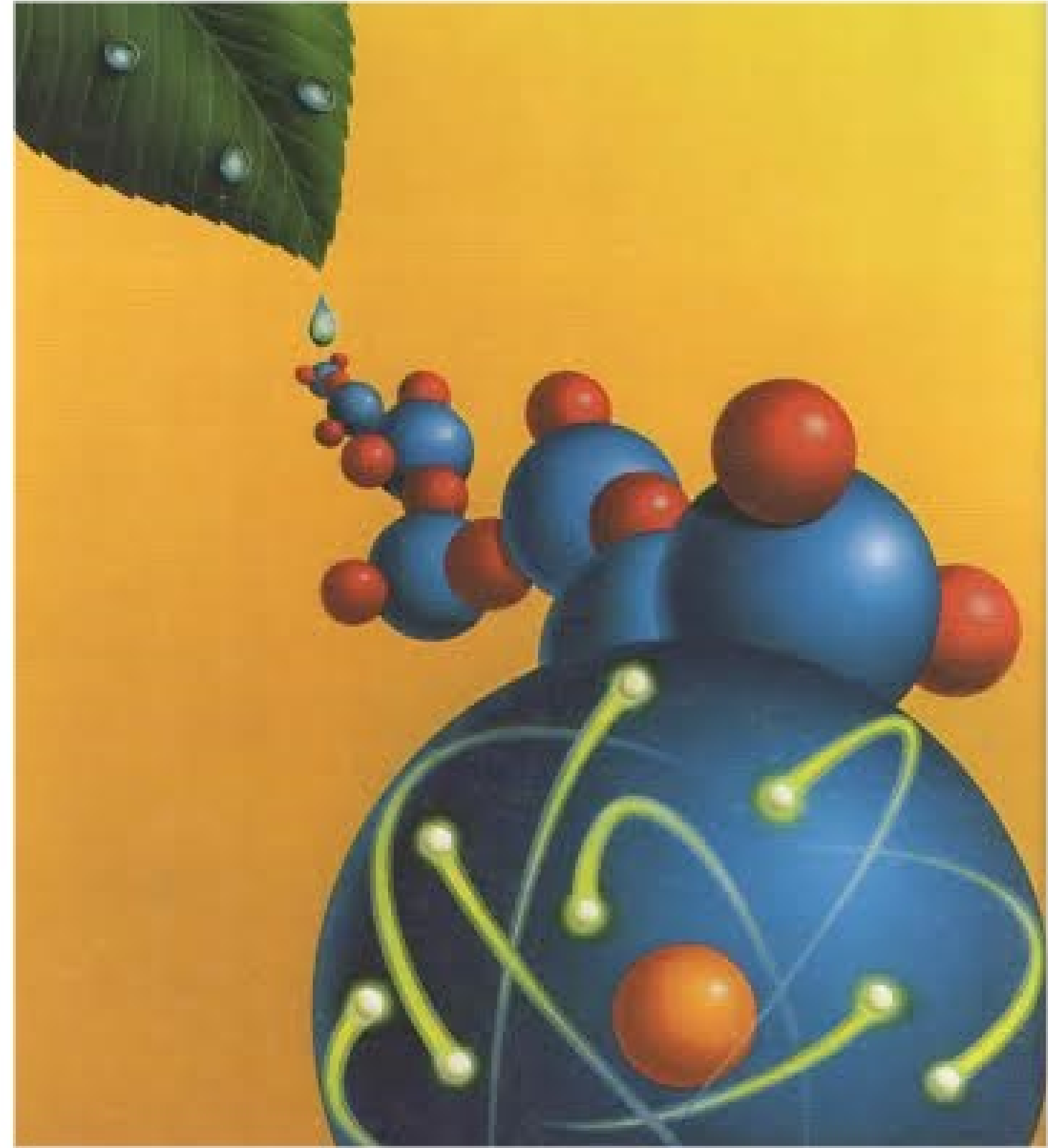


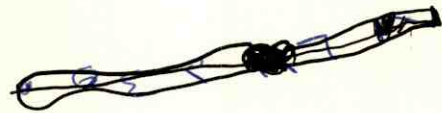
دَائِرَةُ مَعَارِفِ الْقُرْنِ الْحَادِي وَالْعِشْرِينَ
لِلْعُلُومِ وَالتَّكْنُولُوجِيَا الْمَتَطَوِّرَةِ وَالتَّطَبُّعِ

٦ بِنْيَةُ الْمَادَّةِ 6



دَائِرَةُ مَعَارِفِ الْقُرْنِ الْحَادِي وَالْعِشْرِينَ
لِلْعُلُومِ وَالتَّكْنُولُوجِيَا الْمَتَطَوِّرَةِ وَالتَّطَبُّعِ

٦ بِنْيَةُ الْمَادَّةِ 6



Mngool.com

الناشرون

TIME
LIFE
BOOKS

دار الكتاب اللبناني
بيروت

دار الكتاب المصري
القاهرة

المحتويات

1 عالم المادة

4 - ٤	هل هناك ما هو أصغر من الذرة ؟
6 - ٦	ما هو حجم الذرات ؟
8 - ٨	ما هي العناصر ؟
10 - ١٠	مم تتكون الألياف ؟
12 - ١٢	كيف يحدث الانشطار النووي ؟
14 - ١٤	ما هو الاندماج النووي ؟
16 - ١٦	كيف يوصل الملح التيار الكهربى ؟
18 - ١٨	كيف تتكون الغزوات ؟
20 - ٢٠	ما هي أضداد المادة ؟
22 - ٢٢	كيف يحدث تاريخ الحفريات ؟
24 - ٢٤	ما هي دورة التبرود ؟
26 - ٢٦	هل يمكن تئى الفلزات ؟
28 - ٢٨	ما الذى يجعل المطاط مرنا ؟
30 - ٣٠	

2 تغيرات فى المادة

32 - ٣٢	كيف يتحول الماء إلى جليد أو بخار ؟
34 - ٣٤	من أين يأتى الأكسجين ؟
36 - ٣٦	لماذا لا ينصهر الثلج الجاف ؟
38 - ٣٨	هل الملح يحفظ الماء من التجمد ؟
40 - ٤٠	لماذا لا يمتزج الماء والزيت ؟
42 - ٤٢	لماذا تكون معظم العناصر جامدة ؟
44 - ٤٤	لماذا تملأ المناطيد بالهليوم ؟
46 - ٤٦	كيف يزيل الصابون القذارة ؟
48 - ٤٨	كيف تئى الألعاب النارية الألوان ؟
50 - ٥٠	كيف يمكن إزالة الروائح الكريهة ؟
52 - ٥٢	

3 الطاقة الكيميائية

54 - ٥٤	لماذا يصدأ الحديد ؟
56 - ٥٦	كيف تولد البطاريات الكهرباء ؟
58 - ٥٨	كيف يدور محرك السيارة ؟
60 - ٦٠	كيف يصبح البرونز فضة ؟
62 - ٦٢	ما هو المطر الحمضى ؟
64 - ٦٤	لماذا تخرق الأشياء ؟
66 - ٦٦	كيف يطفئ الماء النار ؟
68 - ٦٨	إذا كان صوف الصلب يخرق ، فلماذا لا تخرق كتلة من الصلب ؟
70 - ٧٠	كيف يعمل مزيل الجبر ؟
72 - ٧٢	لماذا يستخدم الهيدروجين وقودا فى الصواريخ ؟
74 - ٧٤	ما سبب حدوث ثقب الأوزون ؟
76 - ٧٦	

4 كيمياء الغذاء

78 - ٧٨	لماذا يتحول لون شريحة التفاح إلى اللون البنى ؟
80 - ٨٠	هل كل الأغذية اللاذعة الطعم حمضية ؟
82 - ٨٢	كيف يصنع اللبن الرائب ؟
84 - ٨٤	لماذا تذوب القهوة الفورية ؟
86 - ٨٦	كيف نحفظ الأغذية ؟
88 - ٨٨	ماهى مكسبات التكهة للغذاء ؟
90 - ٩٠	لماذا يكون الجيلالى أكثر ليونة من الجليد ؟
92 - ٩٢	لماذا يصبح البيض المغلى جامدا ؟
94 - ٩٤	كيف يستخلص الملح من البحر ؟
96 - ٩٦	كيف يئقى ماء الشرب ؟
98 - ٩٨	لماذا يطهى الدقيق ؟
100 - ١٠٠	

5 الهندسة أسلوب للحياة

102 - ١٠٢	كيف يصنع الورق ؟
104 - ١٠٤	ماهى البوليمرات ؟ (المماترات)
106 - ١٠٦	كيف يمكن إنتاج الألياف الصناعية ؟
108 - ١٠٨	كيف يستخلص الفلز من الخام ؟
110 - ١١٠	لماذا نستخدم السبائك ؟
112 - ١١٢	كيف يئقى كل من النحاس والألومنيوم ؟
114 - ١١٤	كيف يصبح زيت البترول الخام يئونا ؟
116 - ١١٦	كيف تم تطوير البلاستيكات (اللدائن) ؟
118 - ١١٨	لماذا تصطب الخرسانة ؟
120 - ١٢٠	كيف يشكل الزجاج ؟
122 - ١٢٢	ماهى بعض استخدامات الزجاج ؟
124 - ١٢٤	كيف تصنع العطور ؟
126 - ١٢٦	

6 اكتشاف المواد الجديدة

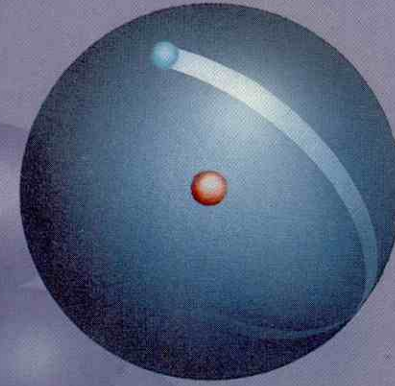
128 - ١٢٨	ماهى ألوان السيراميك (الخزفيات) المطور ؟
130 - ١٣٠	كيف يصنع الماس الاصطناعى ؟
132 - ١٣٢	كيف يجهز السليكون للشذرات الدقيقة ؟
134 - ١٣٤	كيف تعمل البلورات السائلة ؟
136 - ١٣٦	كيف نستخدم ألياف الكربون ؟
138 - ١٣٨	ماهى سبائك ذاكرة الشكل ؟
140 - ١٤٠	لماذا تكون الفلزات غير المتبلرة مرنة ؟
142 - ١٤٢	ماهى الراتنج الحساس للضوء ؟
144 - ١٤٤	معانى المصطلحات
146 - ١٤٦	

1 عَالَمُ المَادَّةِ

تَتَطَلَّبُ دِرَاسَةُ الكِيمِيَاءِ التَّعَمُّقُ فِي عَالَمِ المَادَّةِ ، حَيْثُ تَتَّحِدُ الذَّرَّاتُ أَوْ تَتَفَصَّلُ ، وَتَتَشَارِكُ الرُّوَاطِطُ أَوْ تُنْدمِجُ . وَيَهْتَمُّ الكِيمِيَانِيُّ بِالعُنَاصِرِ ، وَهِيَ تَتَكَوَّنُ مِنْ نَوْعٍ وَاحِدٍ مِنَ الذَّرَّاتِ . وَتَتَفَاعَلُ الذَّرَّاتُ بِاسْتِمْرَارٍ مَعَ بَعْضِهَا البَعْضُ ، طَارِدَةً أَوْ آسِرَةً الإِلِكْتُرُونَاتِ وَالتِّيُوْتُرُونَاتِ وَالبُرُوْتُونَاتِ الَّتِي تُبْنَى مِنْهَا . وَمِنْ أَهمِّ أَدَوَاتِ الكِيمِيَاءِ الجَدُولُ الدَّوْرِيُّ للعُنَاصِرِ الَّتِي يُقَسَّمُ العُنَاصِرُ إِلَى فِلْزَاتٍ ، وَأَشْبَاهِ فِلْزَاتٍ ، وَلَافِلْزَاتٍ ، عِذَا الهَيْدُرُوجِينِ الَّتِي يَنْتَمِي إِلَى مَجْمُوعَتَيْنِ . وَيُوضَحُ الجَدُولُ الدَّوْرِيُّ ، العَدَدُ الذَّرِّيُّ للعُنَاصِرِ ، وَهُوَ عَدَدُ البُرُوْتُونَاتِ ، فِي نَوَاةِ ذَرَّةِ هَذَا العُنَاصِرِ . وَتَحْتَوِي ذَّرَّاتُ أَى عُنَاصِرٍ فِي نَوَاتِهَا دَائِمًا عَلَى نَفْسِ العَدَدِ مِنَ البُرُوْتُونَاتِ ، وَلَكِنْ عَدَدُ التِّيُوْتُرُونَاتِ بِهَا قَدْ يَخْتَلِفُ . وَالذَّرَّاتُ الْمُخْتَلِفَةُ فِي عَدَدِ التِّيُوْتُرُونَاتِ تُسَمَّى نَظَائِرَ وَهِيَ مُنْتَشِرَةٌ فِي الكَوْنِ . وَيُمْكِنُ اخْتِذُ أَوْ إِصْافَةُ الإِلِكْتُرُونَاتِ إِلَى الذَّرَّاتِ ، فَيَقَالُ إِنَّهَا تَأَيَّنَتْ . وَالإِلِكْتُرُونَاتُ هِيَ دَقَائِقُ عَدِيمَةُ الوِزْنِ تَقْرِيْبًا ، سَالِبَةُ الشَّحْنَةِ تَدُورُ حَوْلَ النَّوَاةِ .

وَالكَرْبُونُ وَاحِدٌ مِنْ أَهمِّ العُنَاصِرِ الصَّرُورِيَّةِ لِلْحَيَاةِ عَلَى الأَرْضِ . وَاتَّحَادُ العُنَاصِرِ أَوْ المُرَكَّبَاتِ الَّتِي لَا تَحْتَوِي عَلَى الكَرْبُونِ يُسَمَّى غَيْرَ عَضْوِيٍّ . وَالمَوَادُّ الَّتِي تَحْتَوِي عَلَى الكَرْبُونِ تُسَمَّى عَضْوِيَّةً ، وَدِرَاسَتُهَا تَرْبِطُ بِكَشْفِ عَصَبِ الْحَيَاةِ . وَيَهْتَمُّ هَذَا الفَصْلُ بِتَرْكِيبِ العُنَاصِرِ وَكَيْفَ تَتَفَاعَلُ مَعًا .

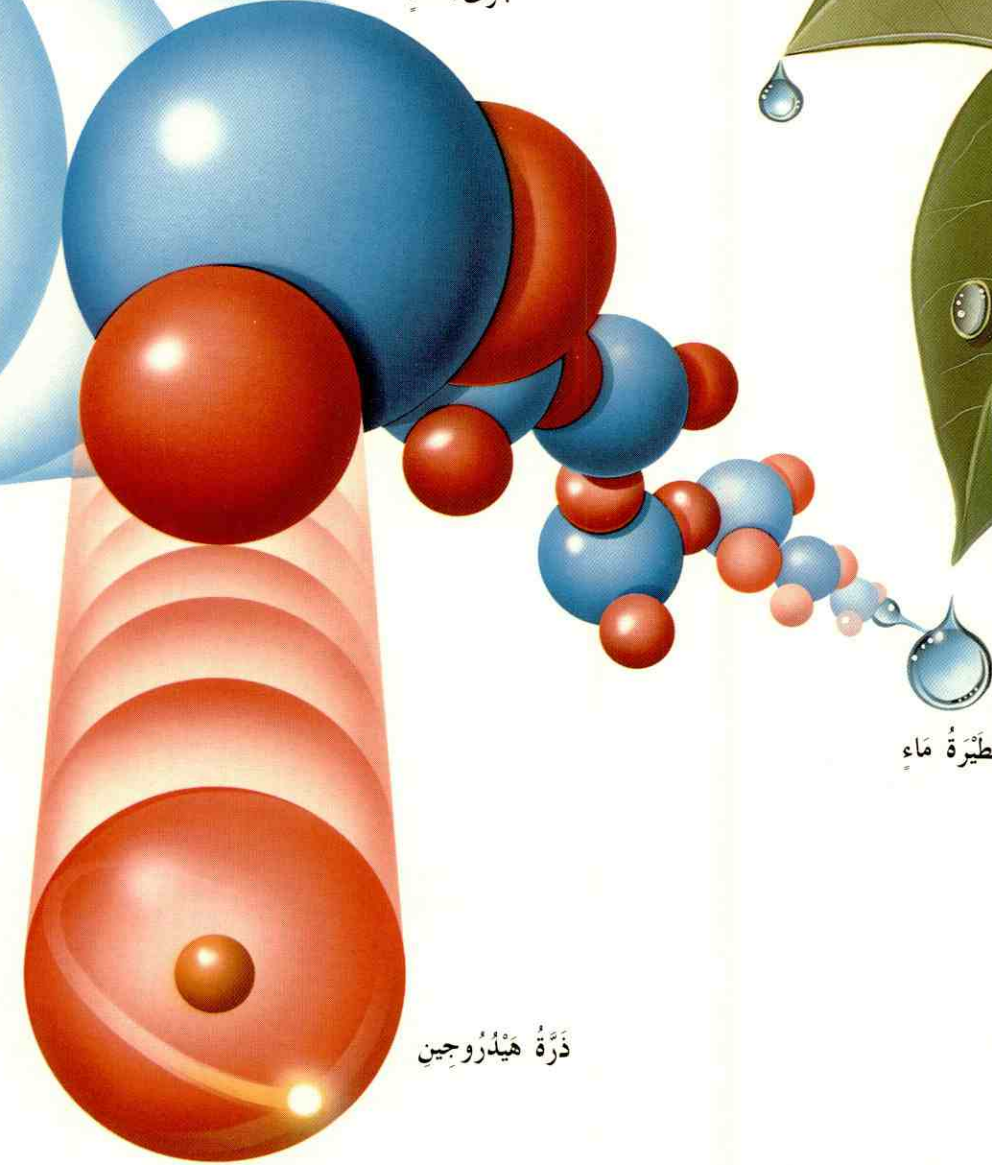
يُظْهَرُ مُكَبَّرًا (يَسَارَ) التَّرْتِيبُ السَّلْمِيُّ الحَلَزُونِيُّ لِجُزْءٍ جَمِصٍ DAN الَّتِي يُعْتَبَرُ مَادَّةُ الوَرَاثَةِ الأَسَاسِيَّةَ لِلْحَيَاةِ . وَيَتَرَكَّبُ كُلُّ جُزْءٍ مِنْ ذَّرَّاتٍ (كُرَّاتٍ زُرْقَاءَ)، تَتَكَوَّنُ بِدَوْرِهَا مِنْ دَقَائِقٍ تَحْتَ ذَرِّيَّةٍ (مُكَبَّرَةٌ أَقْصَى الِيسَارِ) .



هَلْ هُنَاكَ مَا هُوَ أَصْغَرُ مِنَ الذَّرَّةِ ؟

دَاخِلْ ذَرَّةً

جُزْءُ مَاءٍ



قُطْرَةُ مَاءٍ

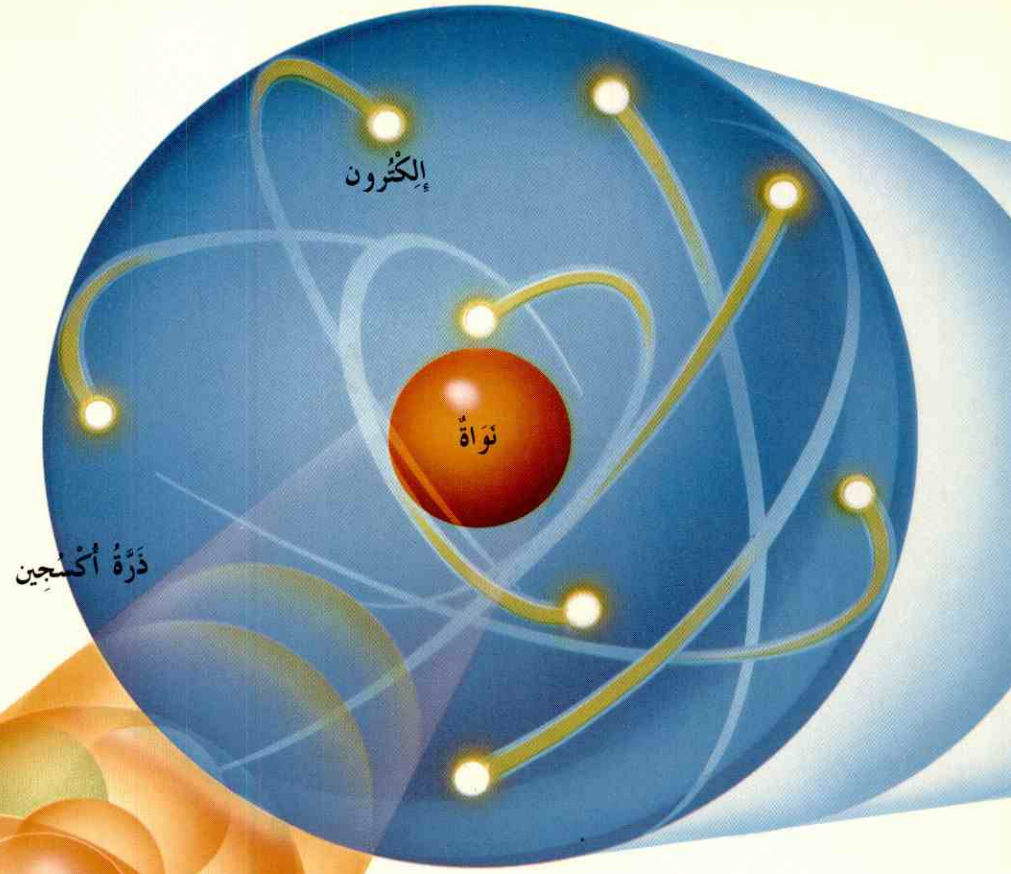
ذَرَّةُ هَيْدُرُوجِينَ

عِنْدَمَا اسْتُخْدِمَ فَلَاسِفَةُ الْإِغْرِيقِ مُصْطَلَحَ (ذَرَّةٍ) بِمَعْنَى أَنَّهَا (لَا تُنْقَسِمُ)، كَانُوا يَظُنُّونَ أَنَّ الذَّرَّةَ هِيَ الْوَحْدَةُ الْأَسَاسِيَّةُ لِتَرْكِيبِ الْكَوْنِ . وَلَكِنَّ عُلَمَاءَ الْعَصْرِ الْحَدِيثِ اكْتَشَفُوا ضُيُوفًا أَصْغَرَ حَجْمًا فِي عَالَمِ الذَّرَّةِ الدَّقِيقِ . فَقَلَّبَ كُلَّ ذَرَّةٍ يَتَكَوَّنُ مِنْ بَرُوتُونَاتٍ وَنْيُوتْرُونَاتٍ ، يُحِيطُهَا الْكَثْرُونَاتُ سَرِيعَةُ الْحَرَكَةِ . وَتَرْتَبِطُ هَذِهِ الدَّقَائِقُ بِقُوَّتَيْنِ رَئِيسِيَّتَيْنِ : كَهْرُومَغْنَاطِيْسِيَّةٍ ، وَنَوَوِيَّةٍ . فَيَتَجَادَبُ الْبَرُوتُونُ الْمُوجِبُ وَالْإِلِكْتْرُونُ السَّالِبُ بِالْقُوَّةِ الْكَهْرُومَغْنَاطِيْسِيَّةِ ، بَيْنَمَا تَعْمَلُ الْقُوَّةُ النَّوَوِيَّةُ بَيْنَ الْبَرُوتُونَاتِ وَالنْيُوتْرُونَاتِ فِي النَّوَاةِ . وَمُنْذُ السِّيَتِيَّاتِ أَخَذَ الْعُلَمَاءُ يُنْقَبُونَ أَكْثَرَ فِي

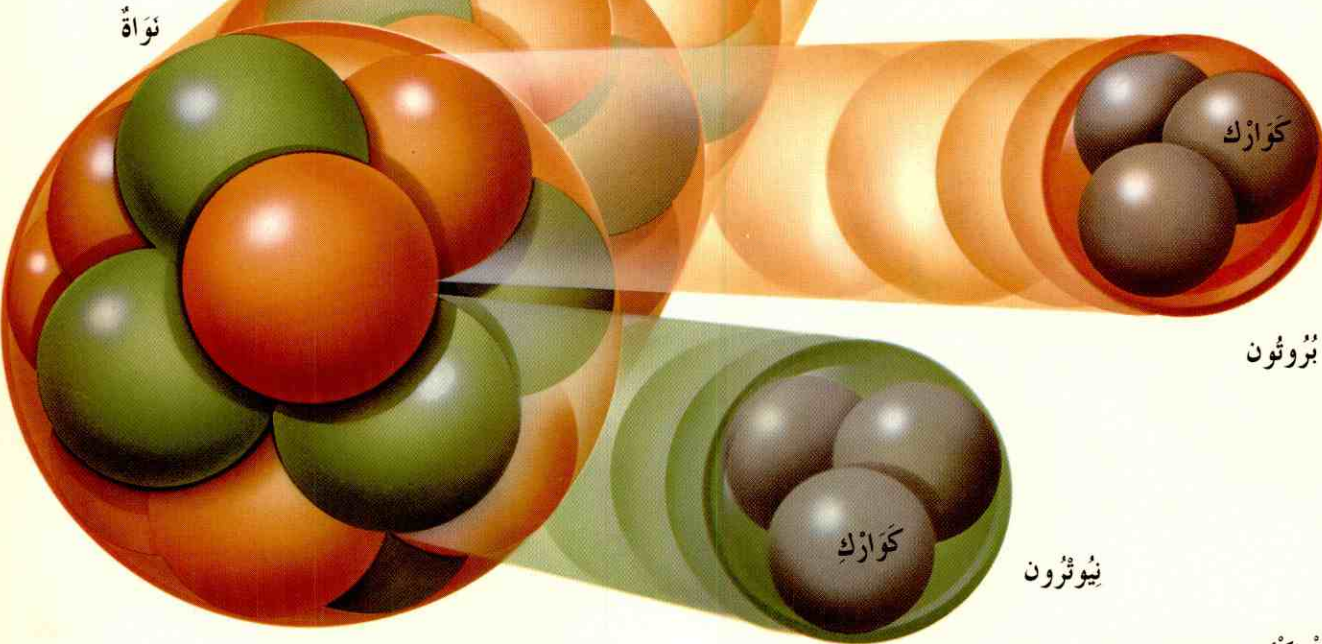
الذَّرَّةِ وَعَثَرُوا عَلَى دَقَائِقٍ أَصْغَرَ غَرِيْبَةِ الْأَطْوَارِ دَاخِلِ الْبَرُوتُونَاتِ وَالنْيُوتْرُونَاتِ هِيَ الْكَوَارِكَاتُ وَهِيَ أَصْغَرُ مِنَ الْبَرُوتُونَاتِ أَلْفَ مَرَّةٍ ، وَلَهَا شَحْنَةٌ كَهْرَبِيَّةٌ تُبْلُغُ $3/1$ أَوْ $3/2$ شَحْنَةُ الْبَرُوتُونِ . وَبِالدَّرَسَةِ ، اكْتَشَفَ سِتَّةُ أَنْوَاعٍ مِنَ الْكَوَارِكَاتِ سُمِّيَتْ : فَوْقَ ، وَتَحْتَ ، وَغَرِيْبًا ، وَسَاحِرًا ، وَقِمَّةً ، وَقَاعًا ، وَتَوَجَّدَ دَائِمًا فِي أَزْوَاجٍ . وَأَصْبَحَتْ الْكَوَارِكَاتُ هِيَ مَثَارَ اهْتِمَامِ الْفِيْزِيَّائِيِّينَ . أَمَّا الْكِيْمِيَّائِيُّونَ فَيَحْصِرُونَ اهْتِمَامَاتِهِمْ فِيْمَا يَحْدُثُ عِنْدَ تَفَاعُلِ الذَّرَاتِ لِتَكْوِينِ الْجُزْئِيَّاتِ .

مِنْ قُطْرَةٍ إِلَى كَوَارِكٍ

تَمَّ تَكْبِيرُ قُطْرَةِ مَاءٍ سَاقِطَةٍ مِنْ وَرَقَةِ شَجَرٍ (أَقْصَى يَمِينٍ) عَلَى مَرَاكِزٍ ، لِتَوْضِيْحِ تَرْكِيبِهَا الْجُزْئِيَّةِ ، وَالذَّرِّيَّةِ ، وَتَحْتَ الذَّرِّيَّةِ . وَقُطْرَةُ الْمَاءِ هِيَ اتِّحَادٌ بَسِيطٌ بَيْنَ ذَرَّتَيْ هَيْدُرُوجِينَ (أَحْمَرٍ) وَذَرَّةِ أُكْسِجِينٍ (أَزْرَقٍ) . وَتَتَكَوَّنُ ذَرَّةُ الْهَيْدُرُوجِينِ مِنْ نَوَاةٍ بِهَا بَرُوتُونٌ وَاحِدٌ يَدُورُ حَوْلَهُ الْإِلِكْتْرُونُ وَاحِدٌ . أَمَّا ذَرَّةُ الْأُكْسِجِينِ فَهِيَ أَكْثَرُ تَعْقِيدًا ، فِيهَا ٨ بَرُوتُونَاتٍ ، ٨ نْيُوتْرُونَاتٍ فِي النَّوَاةِ ، وَيَدُورُ حَوْلَهَا ٨ إِلِكْتْرُونَاتٍ . وَقَدْ تَنَقَّسِمَ الْبَرُوتُونَاتُ وَالنْيُوتْرُونَاتُ بَعْدَ ذَلِكَ إِلَى رُزْمٍ مِنَ الْكَوَارِكَاتِ ، فِي مَجْمُوعَاتٍ ثَلَاثِيَّةٍ .



ذَرَّةُ أُكْسِجِينٍ

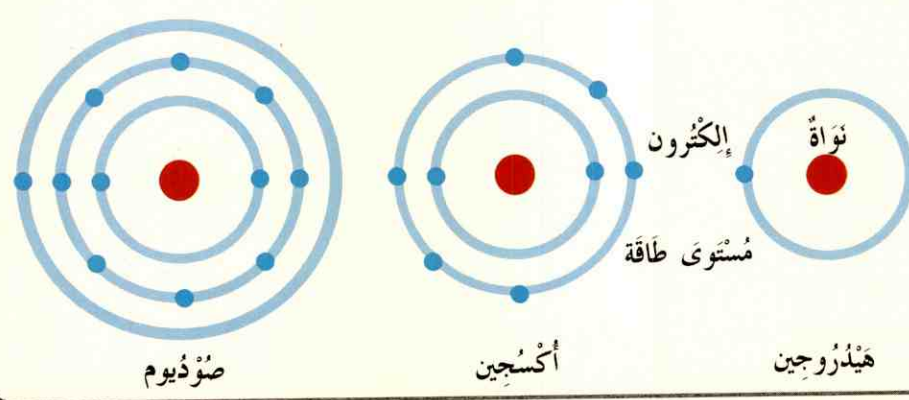


بَرُوتُون

نْيُوتْرُون

مَدَارَاتُ الْإِلِكْتْرُونِ

تَدُورُ الْإِلِكْتْرُونَاتُ فِي الذَّرَّةِ حَوْلَ النَّوَاةِ فِي مُسْتَوِيَاتٍ طَاقَةٍ رَئِيسِيَّةٍ تُصِلُ إِلَى ٧ . وَلِكُلِّ مُسْتَوَى عَدَدٌ مُخَدَّدٌ مِنَ الْإِلِكْتْرُونَاتِ يَدُورُ فِي مَدَارَاتِهِ . وَيَظْهَرُ (بِيسَارٍ)، أَنَّ الْمُسْتَوَى الْأَوَّلَ قَدْ يَشْغَلُهُ ٢ إِلِكْتْرُونٍ وَالثَّانِي حَتَّى ٨ إِلِكْتْرُونَاتٍ ، وَالثَّلَاثُ حَتَّى ١٨ إِلِكْتْرُونًا . وَيُقَالُ إِنَّ هَذِهِ الْإِلِكْتْرُونَاتِ تَكْمُنُ فِي الْحَالَةِ الْمُسْتَقَرَّةِ .



هَيْدُرُوجِينَ

أُكْسِجِينٍ

صُودِيُومٍ

مَا هُوَ حَجْم الذَّرَاتِ ؟

الذَّرَاتُ هِيَ الْوَحْدَاتُ الرَّئِيسِيَّةُ لِبِنَاءِ الْمَادَّةِ ، وَهِيَ صَغِيرَةٌ لِدَرَجَةٍ خَيَالِيَّةٍ . فَإِذَا وُضِعَتْ أَكْثَرُ مِنْ مِليُونِ ذَرَّةٍ فَوْقَ بَعْضِهَا الْبَعْضُ فَإِنَّ سُمْكَهَا يَكَادُ يَصِلُ إِلَى سُمْكِ هَذِهِ الْوَرَقَةِ . وَدَاخِلَ كُلِّ مِنْهَا النَّوَاةُ الْمُكَوَّنَةُ مِنَ الْبُرُوتُونَاتِ مُوجِبَةِ الشَّحْنَةِ ، وَالنُّيُوتْرُونَاتِ الْمُتَعَادِلَةِ . وَتَدُورُ الْإِلِكْتُرُونَاتُ السَّالِبَةُ الشَّحْنَةَ حَوْلَ النَّوَاةِ كَمَا تَدُورُ الْكَوَاكِبُ حَوْلَ الشَّمْسِ . وَيُقَيَّسُ الْعُلَمَاءُ حَجْمَ الذَّرَّةِ طَبَقًا لِنِصْفِ قُطْرِهَا ، مِنْ مَرَكِزِ النَّوَاةِ إِلَى مَدَارِ أَبْعَدِ الْإِلِكْتُرُونِ . وَيُقَارَنُ الْاِخْتِلَافُ فِي حَجْمِ الذَّرَاتِ

بِالاِخْتِلَافِ بَيْنَ بَلِيَّةٍ وَكُرَّةِ الْقَدَمِ . فَحَجْمُ ذَرَّةِ الْهَيْدْرُوجِينِ وَهِيَ أَصْغَرُ الذَّرَاتِ يَشْغُلُ $1/100$ مِنْ حَجْمِ ذَرَّةِ الْعَنْصُرِ الْمُسَمَّى الْفَرَانْشِيُومِ ، وَهُوَ أَكْبَرُ الذَّرَاتِ . وَيُقَاسُ نِصْفُ قُطْرِ الذَّرَّةِ عَادَةً بِالنَّانُومِتْرِ (1 مِنْ أَلْفِ مِليُونِ مِتْرٍ) وَيَخْتَصِرُ الْعُلَمَاءُ هَذِهِ الْقِيَاسَاتِ ، فِ الْ 10^{-1} . يُعَبَّرُ عَنْهَا بِ 10^{-1} ، أَوْ 0.1 ، بِ 10^{-2} ، وَلِلْأَعْدَادِ الْكَبِيرَةِ 2×2210 مِثْلًا ، تُعَادَلُ الرَّقْمُ 2 وَعَلَى يَمِينِهِ 22 صِفْرًا .

١ جم الألومنيوم (٠,٠٣٥ أوقية)

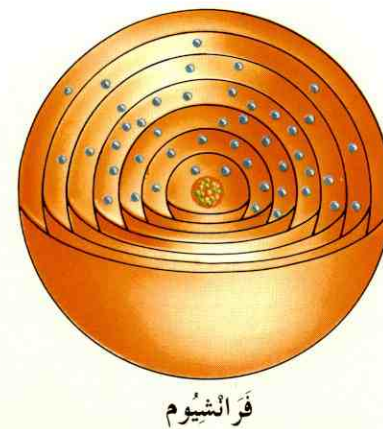
كُرَّةُ جُولْفٍ

عَدَدٌ لَا نِهَائِيَّ عَلَى رَأْسِ دُبُوسٍ
يَحْتَوِي جَرَامُ الْأَلُومِينِيُومِ
(٠,٠٣٥ أوقية) عَلَى 2×2210 ذَرَّةٍ

ذَّرَاتُ الْأَلُومِينِيُومِ

ذَرَّةُ الْهَيْدْرُوجِينِ

مُقَارَنَةُ الْحَجْمِ الذَّرِّي
الذَّرَاتُ الَّتِي لَا تَرَاهَا الْعَيْنُ الْمُجَرَّدَةُ، يَتَرَاوَحُ نِصْفُ قُطْرِهَا بَيْنَ الْهَيْدْرُوجِينِ وَالْفَرَانْشِيُومِ . وَيَتَحَدَّدُ الْحَجْمُ بِعَدَدِ مُسْتَوِيَّاتِ الْإِلِكْتُرُونَاتِ فِي كُلِّ ذَرَّةٍ .



فَرَانْشِيُومٍ



هَيْدْرُوجِينِ

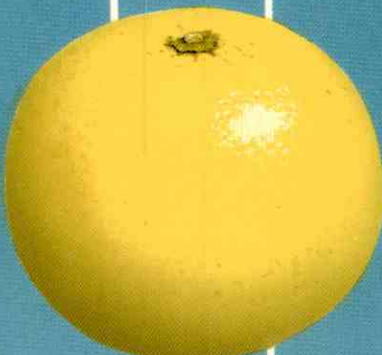
كَرْبُونِ

فِكْرَةٌ عَامَّةٌ عَنِ الْمَقْيَاسِ الذَّرِّي
لِكَيْ تَتَصَوَّرَ حَجْمَ الذَّرَاتِ ، لَاحِظْ أَنَّ : النَّسْبَةَ
بَيْنَ حَجْمِ الْكُرَّةِ الْأَرْضِيَّةِ وَحَجْمِ كُرَّةِ
الْجُولْفِ ، تُسَاوِي النَّسْبَةَ بَيْنَ حَجْمِ كُرَّةِ
الْجُولْفِ وَحَجْمِ ذَرَّةِ الْهَيْدْرُوجِينِ .

الأَرْضُ

قُوَى ال ١٠

(فِي الرَّسْمِ) ذَرَّةُ الْهَيْدْرُوجِينِ ذَاتُ
قُطْرِ 10^{-10} مِتْرٍ تُبْلَغُ $1/100$ قُطْرِ
جُزْءِ الْمَاءِ . الْجُزْءُ الْمَكْسُورُ فِي
الرَّسْمِ يُبَيِّنُ الْغَاءَ 10^{-8} ، 10^{-7} ،
 10^{-6} مِنَ الرَّسْمِ لِنُبَيِّنَ أَنَّ قُطْرَ ذَرَّةِ
الْهَيْدْرُوجِينِ $1/1000000$ مِنْ قُطْرِ
الْخَمِيرَةِ .



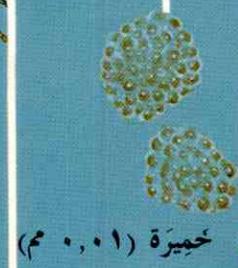
جَرِيبُ قُرُوتٍ (١٠ سَم)



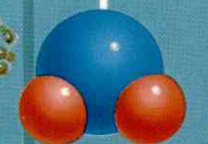
بَرْغُوثٌ (١ مَم)



نَمْلَةٌ (١ سَم)



خَمِيرَةٌ (٠,٠١ مَم)



جُزْءُ مَاءٍ (١ ن م)

(ن م = نانُومِتْر)



بَازَامِيسِيُومٍ (٠,١ مَم)

ذَرَّةُ هَيْدْرُوجِينِ (١ ن م)

مَا هِيَ الْعُنَاصِرُ؟

العناصر هي المكوّنات الأساسية للكون التي لا يمكن تقسيمها إلى مواد أبسط . وكل جسم من الأجسام إلى رقائق الجليد يتكوّن من عنصر أو أكثر من ال ٩٢ عنصراً طبعياً ، وال ١٧ عنصراً صناعياً التي صنعها الإنسان . ولكل عنصر تركيبه الذري الفريد الذي يحدّد خواصه الكيميائية . وحوالي ٨٠٪ من جميع العناصر تُعتبر فلزات ، أي توصّل الحرارة ، ويمكن تنيها وطرقها ، ولها بريق . وتختلف عنها اللافلزات التي تشمل غازات وسوائل وأجساماً صلبة . أمّا أشباه الفلزات فتجمع خواص الفلزات واللافلزات .

وَفِي غَامٍ ١٨٦٩ ابْتَكَرَ عَالِمٌ رُوسِيٌّ
هُوَ دِيمِتْرِي مَنَدَلِيْفٌ ، طَرِيقَةً لَتَرْتِيبِ
الْعَنَاصِرِ تَوْضَحُ أَهَمَّ حَوَاصِهَا .
وَتَطَوَّرَتْ طَرِيقَتُهُ إِلَى الْجَدْوَلِ
الدَّوْرِيِّ لِلْعَنَاصِرِ الْمُسْتَحْدَمِ الْيَوْمَ ،
وَالَّذِي يُرْتَّبُ الْعَنَاصِرُ فِي صُفُوفٍ
حَسَبَ أَعْدَادِهَا الذَّرِّيَّةِ ، وَفِي أَعْمَدَةٍ
حَسَبَ ثَنَاقِهَا كِيمِيَاوِيًّا .

الْغُلَافُ الْجَوِّيُّ

الْغُلَافُ الْمَائِيُّ

الْغُلَافُ الْيَابِسُ

2
He

5 6 7 8 9 10
B C N O F Ne

13 14 15 16 17 18
Al Si P S Cl Ar

28 29 30 31 32 33 34 35 36
Ni Cu Zn Ga Ge As Se Br Kr

46 47 48 49 50 51 52 53 54
Pd Ag Cd In Sn Sb Te I Xe

78 79 80 81 82 83 84 85 86
Pt Au Hg Tl Pb Bi Po At Rn

63 64 65 66 67 68 69 70 71
Eu Gd Tb Dy Ho Er Tm Yb Lu

95 96 97 98 99 100 101 102 103
Am Cm Bk Cf Es Fm Md No Lr

عناصر لا فلزية عناصر فلزية

عَنَّا صِرْ لَا فِلْزِيَّةَ عَنَّا صِرْ فِلْزِيَّةَ

العناصرُ ورموزُها

1	H	هَـ	هَـ	14	Si	سِيلِيكُون	27	Co	كُوبَالْت	40	Zr	زُرْكُونِيوم
2	He	هِيْلِيوم	15	P	فُوسْفُور	28	Ni	نِيكِل	41	Nb	نِيوبِيوم	
3	Li	لِيْتِيوم	16	S	كُفْرِيت	29	Cu	نُحاس	42	Mo	مُولِيْبْدِنِيوم	
4	Be	بِيرِيْلِيوم	17	Cl	كُلُور	30	Zn	عَظْمَان	43	Tc	تِكْنَاتِيوم	
5	B	بُورُون	18	Ar	أَرْجُون	31	Ga	جَالِيوم	44	Ru	رُوثِينِيوم	
6	C	كَرْبُون	19	K	بُوتَاسِيوم	32	Ge	جِرْمَانِيوم	45	Rh	رُودِيوم	
7	N	نَيْتْرُوجِين	20	Ca	كَالْسِيوم	33	As	ذُرْبِيخ	46	Pd	بَالَادِيوم	
8	O	أَكْسِجِين	21	Sc	سَكَالْدِيوم	34	Se	سِيلِينِيوم	47	Ag	فِضَّة	
9	F	فَلُور	22	Ti	تِيْتَانِيوم	35	Br	بُرُم	48	Cd	كَادْمِيوم	
10	Ne	نِيُون	23	V	فَانَادِيوم	36	Kr	كِرْيُون	49	In	إِنْدِيوم	
11	Na	صُودِيوم	24	Cr	كُروم	37	Rb	رُوبِيدِيوم	50	Sn	قِصْدِيوم	
12	Mg	مَغنِيزِيوم	25	Mn	مَنْجَنِيذ	38	Sr	سِتْرَانْتِيوم	51	Sb	أَنْتِيْمُون	
13	Al	أَلُومِينِيوم	26	Fe	حَدِيد	39	Y	يْتْرِيوم	52	Te	تِيلُورِيوم	

وَجَدَ عَلَى الْأَرْضِ ٩٢ عُنْصُرًا . وَفِي الْقَشْرَةِ الْأَرْضِيَّةِ ، تُشَكِّلُ ثَمَانِيَةٌ مِنْ هَذِهِ الْعُنْصُرِ نِسَبَةً ٩٠,٥ ٪ مِنْ الكُّثْلَةِ الكُلِّيَّةِ . فَالْأَكْسَجِينُ أَكْثَرُ الْعُنْصُرِ ائْتِشَارًا عَلَى الْأَرْضِ (٤٩,٥ ٪) يَلِيهِ السَّلِيلْيُونُ (٢٥,٨ ٪) ثُمَّ الْأَلُومُونِيُومُ (٧,٦ ٪) وَالْحَدِيدُ (٤,٧ ٪) وَالْكَالْسِيُومُ (٣,٤ ٪) وَالصُّودْيُومُ (٢,٦ ٪) وَالْبَوْتَانِيُومُ (٢,٤ ٪) وَالْمَغْنِيسِيُومُ (١,٩ ٪) . أَمَّا بَاقِي الْعُنْصُرِ فَتَوَجَّدُ بِنِسَبَةٍ ١ ٪ أَوْ أَقَلَّ .

Diagram illustrating the distribution of various elements in the human body (approximate percentages):

- عناصر أخرى ١٪ (Other elements 1%)
- كبريت ٠,٢٥٪ (Sulfur 0.25%)
- فوسفور ١٪ (Phosphorus 1%)
- نيتروجين ٣٪ (Nitrogen 3%)
- أكسجين ١٥٪ (Oxygen 15%)
- كربون ١٨٪ (Carbon 18%)
- هيدروجين ١٠٪ (Hydrogen 10%)
- كالسيوم ١,٤٪ (Calcium 1.4%)
- صوديوم ٠,٣٥٪ (Sodium 0.35%)

عناصرُ جسمِ الإنسانِ

يَأْتِي الْأَكْسُجِينُ عَلَى قِمَّةِ الْعُنَاصِرِ الْمُكَوَّنَةِ
لِجَنَسِهِمُ الْإِنْسَانَ نَظْرًا لِكِمِّيَّةِ الْمَاءِ الْكَبِيرَةِ الَّتِي
تُحْتَوِيهَا الْخَلَايَا وَالْأَنْسِجَةُ . يَلِيهِ الْكَرْبُونُ
وَالْهَيْدْرُوجِينُ وَالتِّيْتْرُوجِينُ الَّتِي تُعْتَبَرُ أَسَاسِيَّةً
لِكُلِّ أَشْكَالِ الْحَيَاةِ . وَتَلْعُبُ بَاقِي الْعُنَاصِرِ
الْأُخْرَى النَّادِرَةِ أَدْوَارًا حَيَوِيَّةً فِي الصَّحَّةِ .

الْجَدْوَلُ الدَّوْرِيُّ لِلْعَنَاصِرِ

يأتي الأكسجين على قمة العناصر
لجسم الإنسان نظراً لكمية الماء الكبيرة
تحتويها الخلايا والأنسجة . يليه
والهيدروجين والنيتروجين التي تعتبر
لكل أشكال الحياة . وتلعب باقي
الأخرى النادرة أدواراً حيوية في الص

الجدول الدوري

العلاف اليابس

1 H	2																	18
3 Li	4 Be																	19
11 Na	12 Mg																	29 Cu
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46	
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46	55 Cs	56 Ba	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63
87 Fr	88 Ra	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110

53	I	يُود	66	Dy	ديسبرورث	79	Au	ذَهَب	92	U	يُورانيُوم
54	Xe	زِينُون	67	Ho	هُولْمِيُوم	80	Hg	زَنْك	93	Np	نِپْتُولِيُوم
55	Cs	سِزِيُوم	68	Er	إِرْمِيُوم	81	Tl	ثَالِيُوم	94	Pu	پُلُوتُونِيُوم
56	Ba	بَارِيُوم	69	Tm	تُولْمِيُوم	82	Pb	رِصاص	95	Am	أَمِيرِكِيُوم
57	La	لَانْثَانِيُوم	70	Yb	يُونِيبَرِيُوم	83	Bi	بِيُوم	96	Cm	كِيُورِيُوم
58	Ce	سِيَرِيُوم	71	Lu	لُوبِيُوم	84	Po	پُولُونِيُوم	97	Bk	بِرْكِيُوم
59	Pr	پِرَازِيُوم	72	Hf	هَافْنِيُوم	85	At	أَسْتَاتِين	98	Cf	كَاليفورْنِيُوم
60	Nd	نِيُودِيُوم	73	Ta	تَانْطَالِيُوم	86	Rn	رَافُون	99	Es	أَيْسْتِنَايْنِيُوم
61	Pm	پِرُومِيُوم	74	W	تَنْجِسْتِين	87	Fr	فِرَانسِيُوم	100	Fm	فِيرْمِيُوم
62	Sm	سَامَارِيُوم	75	Re	رِينِيُوم	88	Ra	رَافَرِيُوم	101	Md	مَنْدِيلِيُوم
63	Eu	أَيُورُومِيُوم	76	Os	أُوسْمِيُوم	89	Ac	أَكْتيْنِيُوم	102	No	نُوبِيلِيُوم
64	Gd	جَادُولِيُوم	77	Ir	إِيرِيدِيُوم	90	Th	تُورِنِيُوم	103	Lr	لُورَانسِيُوم
65	Tb	تِرُولِيُوم	78	Pt	پَلَاتِين	91	Pa	پَرُوتَاقْتِينِيُوم			

مِمَّ تَتَكُونُ الْأَلْيَافُ ؟

يَتَقَبُّ الْعُلَمَاءُ عَنِ التَّرَكِيبِ الدَّاخِلِيِّ لِلْمَادَّةِ بِالْمِيكْرُوسُكُوبَاتِ ، وَالْاِخْتِبَارَاتِ الْكِيمِيَاءِيَّةِ ، وَوَسَائِلَ أُخْرَى . وَكُلُّ الْمَوَادِّ تَتَكُونُ مِنْ وَحْدَاتٍ أَصْغَرَ مِنْ الدَّرَاتِ ، أَوْ مَجْمُوعَاتٍ مِنْهَا تُسَمَّى الْجُزْئِيَّاتِ الَّتِي تَرْتَبِطُ مَعًا بِرَوَابِطٍ كِيمِيَاءِيَّةٍ . وَالرَّسْمُ أَسْفَلُ يَوْضَحُ الْمَكُونَاتِ الْأَسَاسِيَّةَ لِلنَّسِيجِ الْقَطْنِيِّ لِدُمِيَّةِ دُبٍّ . فَالنَّسِيجُ مَنْسُوجٌ مِنْ خُيُوطٍ أُحَادِيَّةٍ ، مَعْزُولَةٍ مِنْ خُيُوطٍ أَدَقَّ تُسَمَّى أَلْيَافًا مُفْرَدَةً . وَتَتَكُونُ الْأَلْيَافُ مِنْ سَلْسِلٍ طَوِيلَةٍ مِنْ جُزْئِيَّاتٍ عَمَلَاةٍ أَوْ بُولِيمِرَاتٍ . وَكُلُّ لَيْفٍ مُفْرَدٍ يَتَكُونُ مِنْ حُزْمٍ مِنْ خُيُوطٍ أَدَقَّ تُسَمَّى لُيْفَاتٍ دَقِيقَةٍ ، هِيَ عِبَارَةٌ عَنْ جُزْئِيَّاتٍ مِنَ السَّيْلِيلُوزِ ، وَهُوَ الْمَكُونُ الْأَسَاسِيُّ لِخَلَايَا النَّبَاتِ . وَيَتَكُونُ السَّيْلِيلُوزُ مِنْ ذَرَاتِ الْكَرْبُونِ وَالْأَكْسِجِينِ وَالْهَيْدْرُوجِينِ .

تَشْرِيحُ نَسِيجٍ

خَيْطٌ مِنَ الْقُطْنِ

يُنْسَجُ الْقَمَاشُ الْقَطْنِيُّ مِنْ آلَافِ الْخُيُوطِ الشَّبَكِيَّةِ

لَيْفٌ مُفْرَدٌ

خَيْطٌ قُطْنِيٌّ



الَلْيَفُ الْمُفْرَدُ

كُلُّ خَيْطٍ مِنَ الْقُطْنِ يَحْتَوِي عَلَى جُذَيْلَاتٍ مِنَ الْأَلْيَافِ الْمُفْرَدَةِ الَّتِي تَتَرَكَّبُ مِنْ حُزْمٍ مِنْ لُيْفَاتٍ دَقِيقَةٍ لَا يَمَكِنُ رُؤْيُهَا إِلَّا بِوَاسِطَةِ مِيكْرُوسُكُوبٍ إِلِكْتْرُونِيِّ .

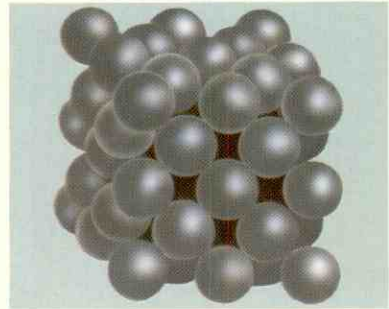
لُيْفَاتٌ دَقِيقَةٌ

جُزْئِيَّاتُ سَيْلِيلُوزٍ

مَادَّةُ النَّبَاتِ

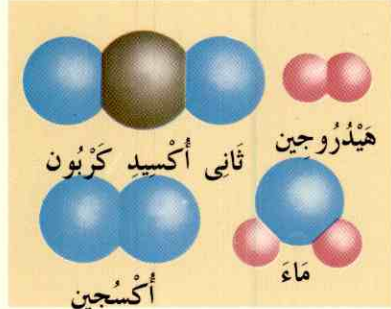
يُمْكِنُ تَكْسِيرُ اللَّيْفَاتِ الدَّقِيقَةِ إِلَى جُزْئِيَّاتٍ سَيْلِيلُوزٍ تُوجَدُ فِي كُلِّ النَّبَاتِ .

نَوْعٌ خَاصٌّ مِنَ الْمَادَّةِ



ذَرَاتُ الْفِلْزَاتِ تَتَّصِلُ بَعْضُهَا بِالْبَعْضِ بِنِظَامٍ خَاصٍّ يُسَمَّى الشَّبَكَةُ الْبُلُورِيَّةُ .

تَرْكِيبُ جُزْئِيَّتِي



كُلُّ نَوْعٍ لِلْمَادَّةِ يُوجَدُ كَجُزْئِيَّاتٍ مُكَوَّنَةٍ مِنْ ذَرَاتٍ مُخْتَلِفَةِ النَّوعِ وَالْعَدَدِ .

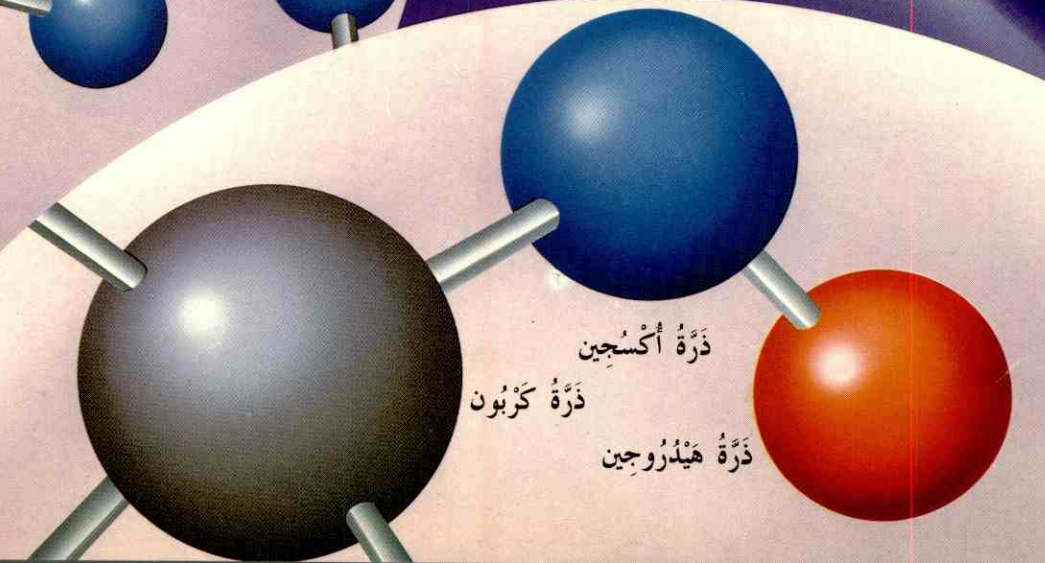
عَالَمُ الذَّرَّةِ

تَتَكُونُ جُزْئِيَّاتُ السَّيْلِيلُوزِ مِنْ كَرْبُونِ (رَمَادِيٍّ) وَهَيْدْرُوجِينِ (أَحْمَرٍ) وَأَكْسِجِينِ (أَزْرَقٍ) تَرْتَبِطُهَا رَوَابِطٌ كِيمِيَاءِيَّةٌ .

ذَرَّةُ أُكْسِجِينِ

ذَرَّةُ كَرْبُونِ

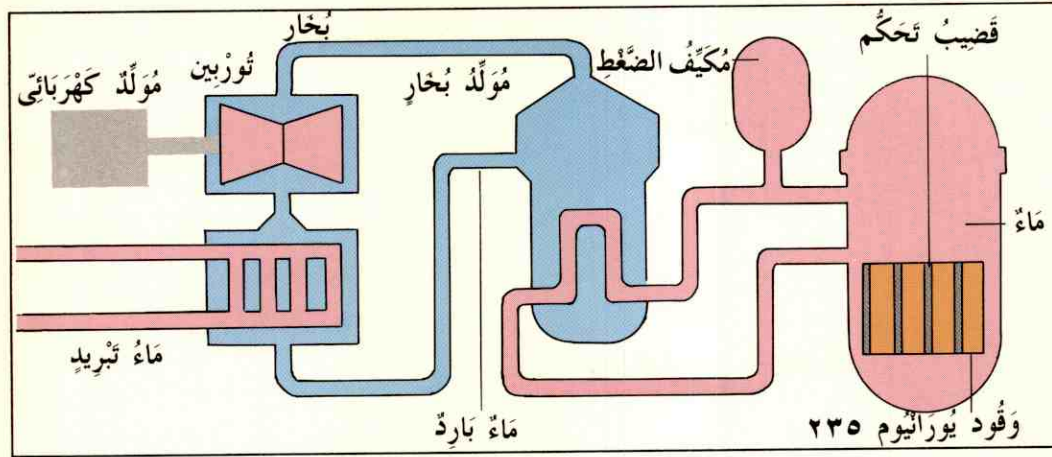
ذَرَّةُ هَيْدْرُوجِينِ



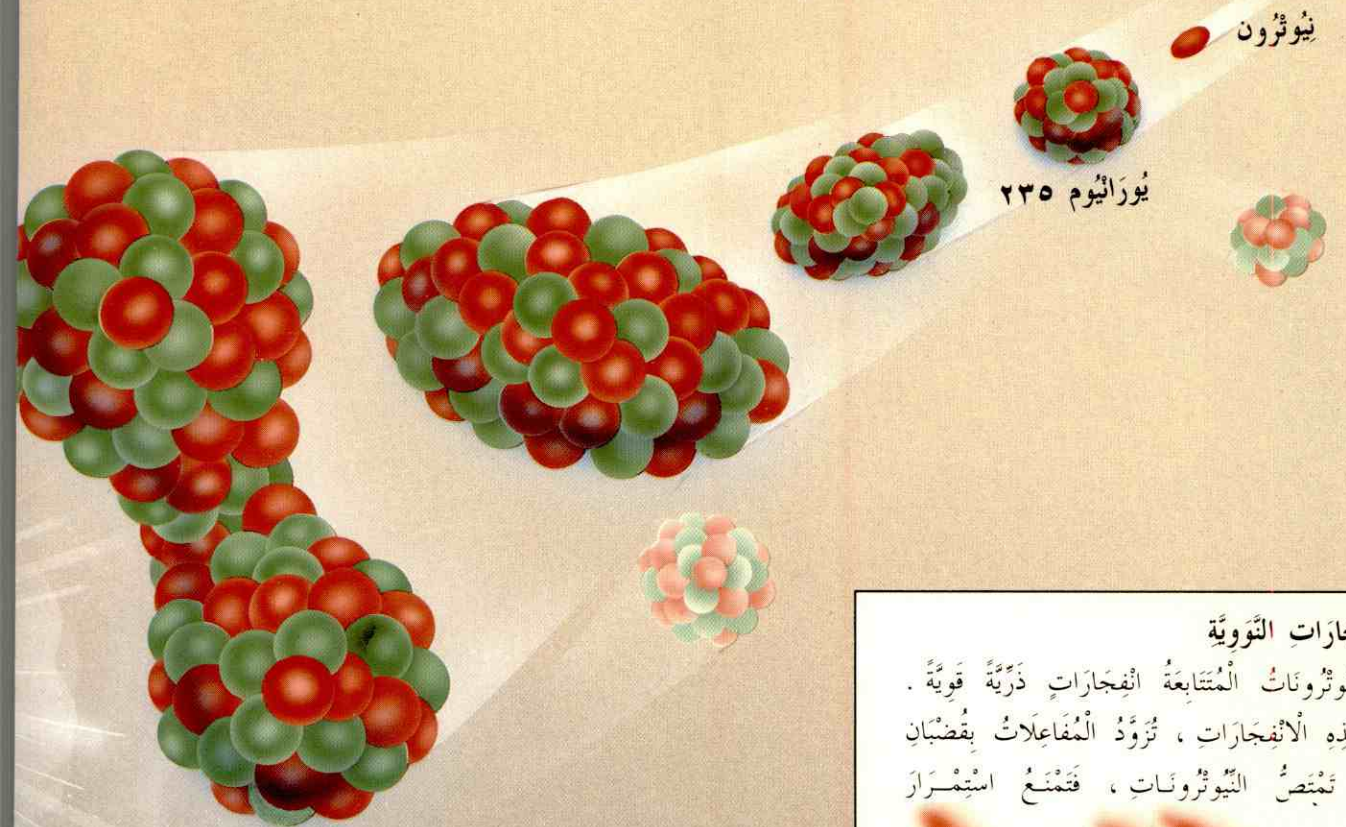
كيف يحدث الانشطار النووي؟

الانشطار النووي هو عملية انقسام نواة الذرة إلى قسمين. ويحدث عادة في العناصر المشعة مثل اليورانيوم والبلوتونيوم. فهذه العناصر لها نويات كبيرة غير مستقرة تتحلل بمرور الزمن. وعندما تتلاشى القوة التي تربط مكونات النواة ببعضها، فإن البروتونات والنيوترونات تُعيد ترتيب نفسها لتكون ذرتين جديدتين،

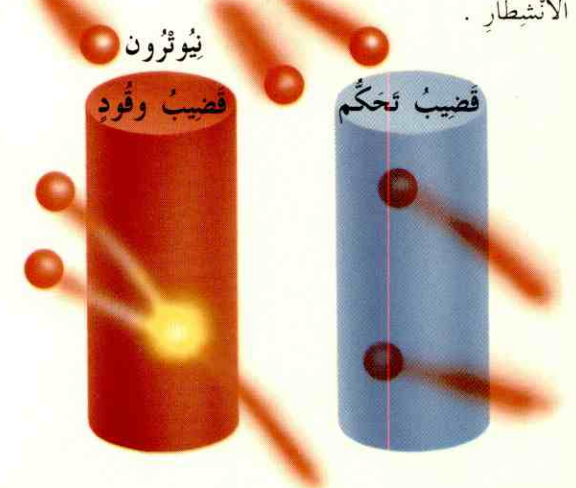
وتبعث طاقة ونيوترونات. وانبعاث النيوترونات يسبب تحلل ذرات أخرى تؤدي إلى سلسلة تفاعلات تثير الذرات المجاورة لتتقسم. وعندما تصل هذه التفاعلات إلى الحالة الحرجة، فقد تؤدي إلى انفجارات متسلسلة كالتى تحدث من القنبلة الذرية. وفي المفاعلات النووية حيث يتم التحكم في الانشطار النووي، فإن الحرارة الناتجة عن انشطار الوقود النووي مثل يورانيوم ٢٣٥ (أسفل) يمكن استخدامها لتشغيل مولدات بخارية تُنتج الكهرباء.



مُولَّد طاقة نووي
يُوضَح الرِّسْمُ مَفَاعِلًا نَوَوِيًّا مِنْ
النُّوعِ الْمُسْتَعْدَمِ بِوَاسِطَةِ
الشَّرِكَاةِ الْعَامَّةِ. وَالتَّفَاعُلُ النُّوَوِيُّ
يُسَخِّنُ الْمَاءَ إِلَى ٣٠٠ م°
(٥٧٢ م°). ثُمَّ يَمُرُّ هَذَا الْمَاءُ إِلَى
مَوَلِّدِ بَخَارِي لِيُسَخِّنَ مَصْدَرًا آخَرَ
لِلْمَاءِ حَتَّى الْعَلْيَانِ. وَيَمُرُّ الْبَخَارُ
النَّاتِجُ إِلَى تَوْرِبِينَ فَيُذِيرُهُ لِيُولِّدَ
الْكَهْرَبَاءَ. وَتُسْتَخْدَمُ دَوْرَتَانِ لِلْمَاءِ
الْبَارِدِ فِي كِلَا النِّظَامَيْنِ.

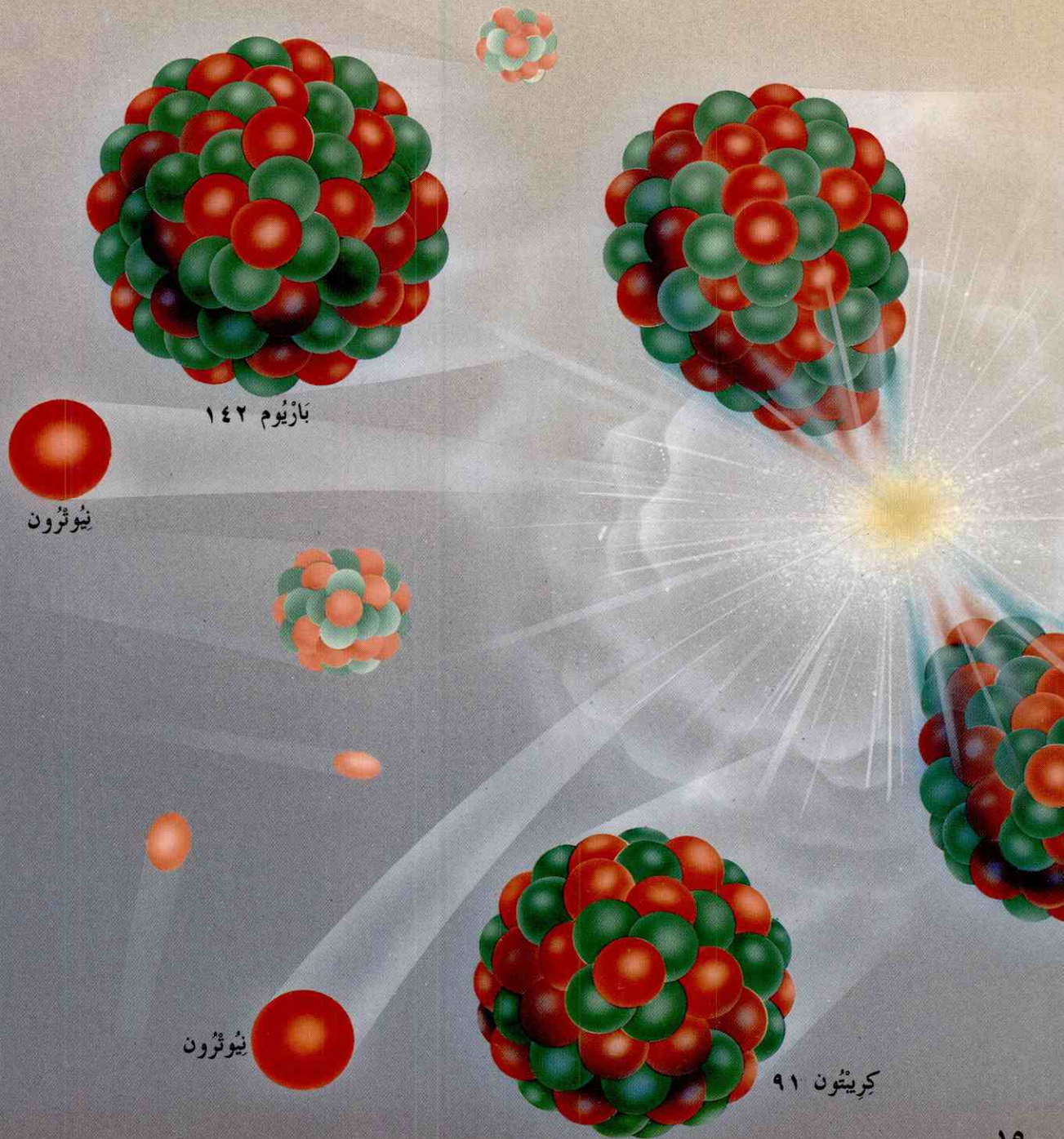


منع الانفجارات النووية
تُسَبِّبُ النُّيُوتْرُونَاتُ الْمُتَتَابِعَةُ انفِجَارَاتٍ ذَرِيَّةً قَوِيَّةً.
وَلِكَبْحِ هَذِهِ الانفِجَارَاتِ، تُزَوَّدُ الْمَفَاعِلَاتُ بِقُضْبَانِ
تَحْكَمَ، تَمْتَصُّ النُّيُوتْرُونَاتِ، فَتَمْنَعُ اسْتِمْرَارَ
الانشطار.



■ تَفَاعُلٌ مُتَسَلِّسٌ

اصْطِدَامُ نِيُوتْرُونٍ بِذَرَّةِ يُورَانِيُومٍ
٢٣٥ يَشْطُرُّهَا إِلَى ذَرَّةِ بَارِيُومٍ
١٤٢، وَذَرَّةِ كْرِيبْتُونٍ ٩١،
وَتُنْطَلِقُ نِيُوتْرُونَاتٌ وَطَاقَةٌ عَلَى
شَكْلِ أَشْعَةٍ جَامَا. وَإِذَا كَانَتْ
الْمَادَّةُ الْمَشْعَّةُ كَافِيَةً، فَإِنَّ التَّفَاعُلَ
الْمُتَسَلِّسَ يَسْتَمِرُّ ذَاتِيًّا حَتَّى تَنْقَسِمَ
جَمِيعُ نَوَاتِ الْيُورَانِيُومِ.



كَيْفَ يُوَصِّلُ الْمِلْحُ التِّيَّارَ الْكَهْرَبِيَّ ؟

تُوَصِّلُ مَوَادُّ مُعَيَّنَةٌ التِّيَّارَ الْكَهْرَبِيَّ . وَفِي الْمَوَادِّ الْمُوَصَّلَةِ لِلْكَهْرَبِيَّةِ يَنْتُجُ تِيَّارُ كَهْرَبِيٍّ عِنْدَمَا تُتْرَكُ الْإِلِكْتُرُونَاتُ رَوَابِطُهَا الذَّرِيَّةَ وَتَتَحَرَّكُ بِحَرِيَّةٍ . وَلَكِنْ الْمَوَادُّ مِثْلُ مِلْحِ الطَّعَامِ (كُلُورِيدِ الصُّوْدِيُومِ) مُوَصَّلَاتٌ رَدِيئَةٌ لِأَنَّ الْإِلِكْتُرُونَاتِهَا لَا تَتَحَرَّكُ بِسُهُولَةٍ . وَلَكِنْ عِنْدَمَا يَذَابُ الْمِلْحُ فِي سَائِلٍ مِثْلِ الْمَاءِ ، يَتَغَيَّرُ الْمَوْقِفُ . فَإِنَّ ذَرَّاتِ الصُّوْدِيُومِ وَالْكُلُورِ تَتَأَيَّنُ ، أَيْ أَنَّهَا تَفْقِدُ أَوْ تَكْتَسِبُ الْإِلِكْتُرُونًا ، فَتَصْبِحُ مُوجِبَةً أَوْ سَالِبَةً الشَّحْنَةِ عَلَى التَّرْتِيبِ ،

تَوْصِيلُ الْإِلِكْتُرُونِيَّتِ

وَتُوَصِّلُ الْكَهْرَبِيَّةَ . وَالْمَوَادُّ الَّتِي لَا تُوَصِّلُ الْكَهْرَبِيَّةَ وَهِيَ صَلْبَةٌ وَلَكِنَّهَا تُوَصِّلُهَا وَهِيَ فِي الْحَالَةِ السَّائِلَةِ تُسَمَّى الْإِلِكْتُرُولِينَاتِ . وَيُمْكِنُ تَوْضِيحُ هَذِهِ الظَّاهِرَةِ بِوَضْعِ سَارِيَّتَيْنِ - مَصْعَدٍ مُوجِبِ الشَّحْنَةِ ، وَمَهْبِطٍ سَالِبِ الشَّحْنَةِ - فِي مَحْلُولِ مِلْحِ الطَّعَامِ (أَسْفَلَ) وَلِأَنَّ الشَّحْنَاتِ الْمُخْتَلِفَةَ تَتَجَادَبُ ، فَإِنَّ الْأَيُونَاتِ (الْأَيُونَاتِ السَّالِبَةِ) تَنْجِبُهُ نَحْوَ الْمَصْعَدِ ، بَيْنَمَا تَنْجِبُهُ الْكَاثِيُونَاتِ (الْأَيُونَاتِ الْمُوَجِبَةِ) نَحْوَ الْمَهْبِطِ ، فَيَنْتُجُ تِيَّارُ كَهْرَبِيٍّ .

كَيْفَ يُوَصِّلُ مِلْحُ الطَّعَامِ ؟
يَتَفَكَّكُ مِلْحُ الطَّعَامِ بِالذُّوْبَانِ وَيَسْمَحُ بِالتَّوَصِيلِ . أَيُونَاتُ الْكُلُورِ (أَزْرَقُ) تَنْجِبُهُ نَحْوَ الْمَصْعَدِ (+) ، وَتَنْجِبُهُ أَيُونَاتُ الصُّوْدِيُومِ (أَحْمَرُ) إِلَى الْمَهْبِطِ (-) .

مَهْبِطُ (-)

مَصْعَدُ (+)

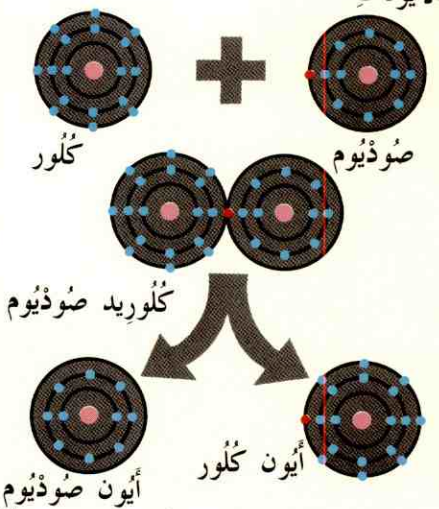
كَاثِيُونَاتُ صُّوْدِيُومِ

تِيَّارُ كَهْرَبِيٍّ

أَيُونَاتُ كُلُورِ

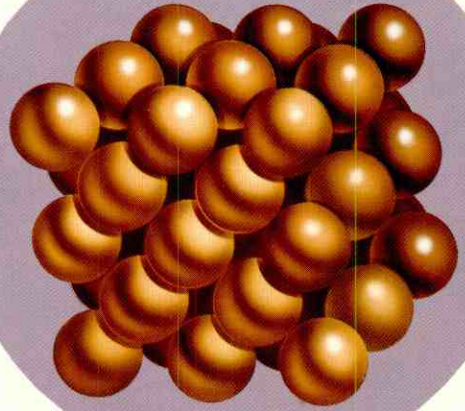
مَسَارُ الْأَيُونَاتِ

تَكُونُ الْأَيُونَاتِ

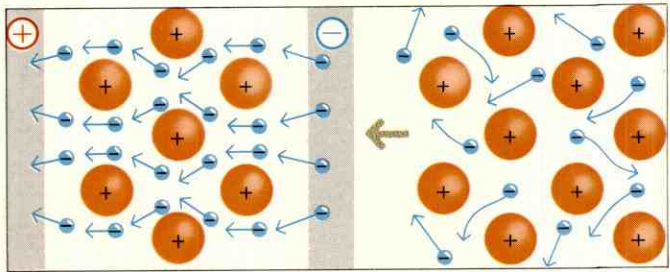


تَتَجَدُّ ذَرَّتَا الصُّوْدِيُومِ وَالْكُلُورِ (أَعْلَى) لِتَكُونَا كُلُورِيدَ الصُّوْدِيُومِ أَوْ مِلْحَ الطَّعَامِ (وَسَطِ) . وَعِنْدَمَا يَذُوبُ الْمِلْحُ (أَسْفَلَ) ، يَنْفَصِلُ الْكُلُورُ عَنِ الصُّوْدِيُومِ بَعْدَ أَنْ يَسْرِقَ الْإِلِكْتُرُونًا ، فَيَنْتُجُ أَيُونَاتُ كُلُورٍ سَالِبَةٍ ، وَأَيُونَاتُ صُّوْدِيُومِ مُوجِبَةٍ .

تَوْصِيلُ الْفِلِزَّاتِ
تَكُونُ ذَرَّاتُ الْفِلِزَّاتِ مُتَقَارِبَةً وَمُكَدَّسَةً مِثْلَ الْحَاسِرِ (مُكَبَّر - يَسَار) وَهَذَا يَسْمَحُ لِلْإِلِكْتُرُونَاتِ الْحُرَّةِ بِالْحَرَكَةِ خِلَالَ بَلُورَةِ الْفِلِزِّ .

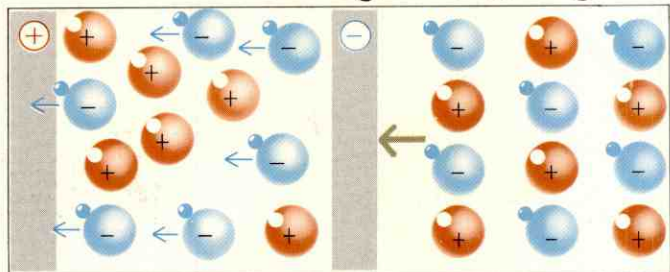


فِلِزُّ سَاكِنٍ وَفِلِزُّ مَشْحُونٍ



مَشْحُونٌ سَاكِنٌ
الْفِلِزُّ السَّاكِنُ (فَوْق - يَمِين) إِذَا شُحِنَ ، تَنْجِبُهُ الْإِلِكْتُرُونَاتُ إِلَى الْقُطْبِ الْمُوَجِبِ (يَسَار) فَيَحْدُثُ تِيَّارُ كَهْرَبِيٍّ فِي الْاِتِّجَاهِ الْمُضَادِّ .

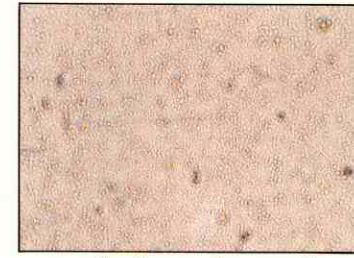
مَاءٌ مَالِحٌ سَاكِنٌ وَمَاءٌ مَالِحٌ مَشْحُونٌ



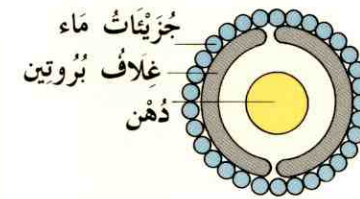
أَيُونَاتُ فِي مَاءٍ مَالِحٍ إِذَا عُرِضَ مَحْلُولُ أَيُونَاتِ صُّوْدِيُومٍ وَكُلُورِ (فَوْق - يَمِين) لِشِخْنَةٍ (يَسَار) ، فَإِنَّ أَيُونَاتِ الْكُلُورِ تَبْحَثُ عَنِ الْقُطْبِ الْمُوَجِبِ ، مُحْدِثَةً تِيَّارًا فِي الْاِتِّجَاهِ الْمُضَادِّ .

كَيْفَ تَتَكُونُ الْغُرَوَانِيَّاتُ ؟

الْغُرَوَانِيَّاتُ هِيَ مَحْلُوطٌ مِنْ مَوَادٍّ يَتَوَرَّغُ دَاخِلَهَا بِانْتِظَامٍ دَقَائِقٌ مِنْ سَوَائِلٍ وَأَجْسَامٍ صُلْبَةٍ أَوْ غَارَاتٍ . وَحَجْمُ هَذِهِ الدَّقَائِقِ يُحَدِّدُ خَوَاصَّ الْغُرَوَانِيَّ . وَيَجِبُ أَنْ يَتَرَاوَحَ قَطْرُهَا مِنْ ٠,٠٠٠١ سَم إِلَى ٠,٠٠٠٠٠٠٠١ سَم . وَتُسَمَّى الْغُرَوَانِيَّاتُ بِأَسْمَاءٍ مُخْتَلِفَةٍ حَسَبَ تَرْكِيبِهَا . فَإِذَا كَانَتْ الدَّقَائِقُ غَازِيَّةً وَالْوَسْطُ الْمُعْلَقَةُ فِيهِ سَائِلًا أَوْ صُلْبًا ، سُمِّيَ رَغْوَةً . مِثْلَ الْهَوَاءِ الَّذِي تَمَّ خَفَقُهُ مَعَ الْقِشْدَةِ لِتَكْوِينِ الْقَشْدِ الْمَخْفُوقِ . أَمَّا انْتِشَارُ دَقَائِقِ سَائِلٍ فِي سَائِلٍ آخَرَ فَتُسَمَّى مُسْتَحْلَبًا . مِثْلَ مُسْتَحْلَبِ اللَّبَنِ الْمُتَجَانِسِ . وَدَقَائِقُ الصُّلْبِ فِي سَائِلٍ أَوْ غَازٍ يُسَمَّى صَوْلٌ ، مِثْلَ الْهَبَاءِ الْجَوِّيِّ ، أَوْ إِذَا كَانَ السَّائِلُ هُوَ الْمَاءُ تُسَمَّى الْهَبَاءُ الْمَائِيَّ . وَتَشْمَلُ الْغُرَوَانِيَّاتُ بَعْضَ الْمَوَادِّ الطَّبِيعِيَّةِ مِثْلَ زُلَالِ الْبَيْضِ ، وَالْدَّمِ وَالصَّبَابِ . كَمَا تَشْمَلُ الْغُرَوَانِيَّاتُ الْمَصْنُوعَةَ لِلِاسْتِعْمَالِ الْيَوْمِيِّ ، الْمَائُونِيزِ ، وَالْجِلِيَّ ، وَالْمَطَاطَ الرَّغْوِيَّ ، وَالطَّلَاءَ . وَيَدْرُسُ الْكِيمَايَاوِيُّونَ الْخَوَاصَّ الْكَثِيرَةَ الْهَامَّةَ لِلْغُرَوَانِيَّاتِ ، بِمَا فِيهَا طَرِيقَتُهَا الْفَرِيدَةُ لِتَشْيِيتِ الضَّوِّ أَوْ كَيْفَ يُمَكِّنُ تَرْشِيحَهَا .

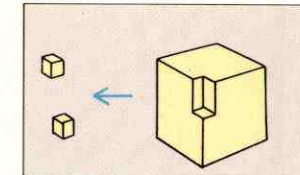


صُورَةٌ مِجْهَرِيَّةٌ مُكَبَّرَةٌ لِلْبَنِ تُبَيِّنُ دَقَائِقَ مُعْلَقَةً .

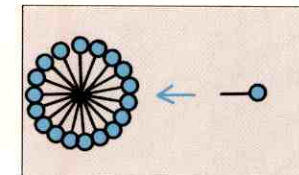


غِلَافٌ مِنْ جُزَيْنَاتِ الْمَاءِ يُحِيطُ بِجُزْيَةٍ دُهْنٍ لِدَقِيقَةِ لَبَنِ الْمَاءِ وَالزَّيْتُ لَا يَمْتَزِجَانِ ، وَلَكِنْ فِي اللَّبَنِ فَإِنَّ غِلَافًا مِنَ الْبُرُوتِينَ يَسْمَحُ بِانْتِشَارِ مُنْتَظِمٍ لِلدَّهْنِ .

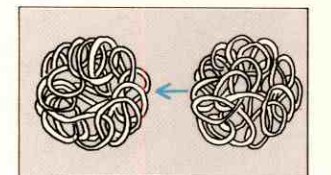
ثَلَاثَةُ أَنْوَاعٍ أَسَاسِيَّةٍ مِنَ الْغُرَوَانِيَّاتِ



صَلْبٌ فِي غَازٍ : يَبْقَى الصُّلْبُ مُنْتَشِرًا فِي الْغَازِ إِذَا جُزِّيَ إِلَى أَجْزَاءٍ دَقِيقَةٍ كَمَا فِي الْهَبَاءِ الْجَوِّيِّ .



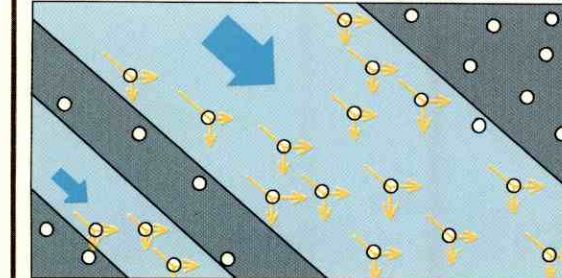
سَائِلٌ فِي سَائِلٍ : تَتَجَمَّعُ الْجُزَيْنَاتُ حَوْلَ الدَّقَائِقِ لِتَنْظِلَ مُنْتَشِرَةً بِانْتِظَامٍ لِتَكُونُ مُسْتَحْلَبًا .



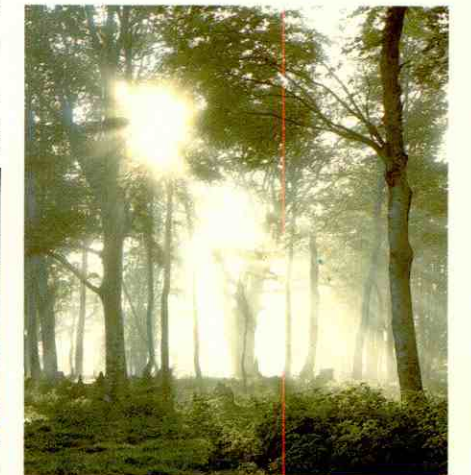
غَازٌ فِي صُلْبٍ : تَنْشِيرُ الْجُزَيْنَاتُ عَلَى شَكْلِ شَبَكَةٍ مِنَ الْأَلْيَافِ عِنْدَمَا يُطْلَقَ عَلَيْهَا الْغَازُ ، وَتَكُونُ رَغْوَةً .

تَأْوِيرٌ تِينْدَالٍ

الضَّوُّ السَّاطِعُ خِلَالَ الصَّبَابِ (وَهُوَ غُرَوَانِيٌّ) يَتَبَعَثُ فِي حُزْمٍ . وَيَحْدُثُ هَذَا التَّأْوِيرُ لِأَنَّ الدَّقَائِقَ تَمْتَصُّ الضَّوِّ ثُمَّ تَبْعَثُهُ فِي جَمِيعِ الْأَتِّجَاهَاتِ .



الصَّبَابُ فِي غَايَةِ نَيْتِجٍ حُزْمًا مِنَ الضَّوِّ .



■ اللَّبَنِ كَنْمُودَجٌ لِلْغُرَوَانِيَّاتِ

تُفْصَلُ الْمُرَشَّحَاتُ الدَّقَائِقُ الْمَيْكْرُوسْكُوبِيَّةُ لِلْسَائِلِ عِنْدَ تَرْكِيزٍ أَوْ تَنْقِيَةٍ غُرَوَانِيٍّ . وَمِثْلُ مُعْظَمِ الْغُرَوَانِيَّاتِ فَإِنَّ اللَّبَنِ يَحْتَوِي دَقَائِقَ بِأَحْجَامٍ مُتَعَدِّدَةٍ . وَأَكْبَرُ الْجُزَيْنَاتِ تَزِيدُ عَلَى ٠,٠٠٠١ سَم قَطْرًا . وَأَصْغَرُهَا يَقِلُّ قَطْرُهَا عَنْ ٠,٠٠٠٠٠٠٠١ سَم .

دُهْنٌ
مَاءٌ وَأَمْلَاحٌ
بُرُوتِينَ وَلَاكْتُوز

● حَاجِزٌ مِنْ وَرَقِ التَّرْشِيحِ لَا تَمُرُّ جُزَيْنَاتُ الدَّهْنِ لِلْبَنِ خِلَالَ الْفُتُوحَاتِ الصَّيْقَةِ لِلْمُرَشَّحَاتِ ، وَلَكِنْ الْمَاءُ وَالْمِلْحُ وَالدَّقَائِقُ الَّتِي فِي حَجْمِ الْبُرُوتِينَ وَاللَّاكْتُوزِ . يُمَكِّنُهَا الْمُرُورَ خِلَالَهُ .

● حِطٌّ ثَانٍ لِلدَّفَاعِ

غِشَاءٌ نَصْفُ مُنْقَذٍ ، هُوَ مُرَشَّحٌ بِشَبَكَةٍ ذَاتِ ثُقُوبٍ أَصْغَرَ مِنَ الْعُلُويَّةِ ، تَحْجِزُ الدَّقَائِقَ فِي حَجْمِ الْبُرُوتِينَ وَاللَّاكْتُوزِ . وَلَا تَمُرُّ إِلَّا جُزَيْنَاتُ الْمَاءِ وَالْمِلْحِ فَقَطْ .

● النَّبِيْجَةُ النَّهَائِيَّةُ

لَا تَصِلُ مُعْظَمُ الدَّقَائِقِ فِي اللَّبَنِ إِلَى قَاعِ الْكَأْسِ . وَيَحْدُثُ مِثْلُ ذَلِكَ فِي جَمِيعِ الْغُرَوَانِيَّاتِ بِسَبَبِ حَجْمِ الدَّقَائِقِ الْمُنْتَشِرَةِ فِيهَا .

مَا هِيَ أَضْدَادُ الْمَادَّةِ ؟

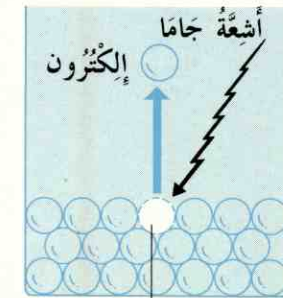
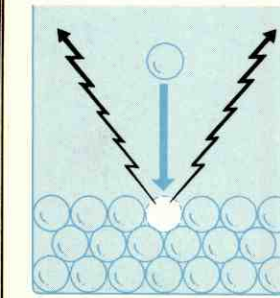
■ مِيلَادُ الْمَادَّةِ وَأَضْدَادِ الْمَادَّةِ

لِكُلِّ دَقِيقَةٍ انْتِدَائِيَّةٍ مِنَ الْمَادَّةِ — مِثْلُ الْبُرُوتُونِ أَوِ الْإِلِكْتُرُونِ ضَدِيدٍ لِلْمَادَّةِ . وَكُلُّ دَقِيقَةٍ لِضَدِيدٍ لِلْمَادَّةِ لَهَا عَكْسُ شِخْنَةٍ نَظِيرِهَا مِنَ الْمَادَّةِ ، وَتَشَابَهُ الْمَادَّةِ وَضَدِيدِ الْمَادَّةِ فِي جَمِيعِ التَّوَاحِي الْأُخْرَى . فَيَنبَغِي الْإِلِكْتُرُونَاتُ سَالِبَةً ، فَإِنَّ ضَدِيدَ الْإِلِكْتُرُونِ — وَهُوَ الْبُورُتُون — مُوجِبٌ . وَالْبُورُتُونَاتُ مُوجِبَةٌ ، وَلَكِنَّ ضَدِيدَ الْبُورُتُونِ سَالِبٌ .

وَكَانَ الْعَالَمُ الْإِنْجِلِيزِيُّ بُورِلَ دِيرَاكٍ أَوَّلَ مَنْ افْتَرَضَ وُجُودَ ضَدِيدِ الْمَادَّةِ عَامَ ١٩٢٨ . وَلَمْ يَتِمَّ تَأْكِيدُ نَظَرِيَّةِ دِيرَاكٍ حَتَّى عَامِ ١٩٣٢ عِنْدَمَا اكْتَشَفَ الْبُورُتُونُ أَحَدُ عُلَمَاءِ مَعْهَدِ التَّكْنُولُوجِيَا بِكَالِيفُورْنِيَا . وَأكَّدَتْ شَوَاهِدُ أُخْرَى هَذِهِ النَّظَرِيَّةَ عَامَ ١٩٥٧ عِنْدَمَا تَمَّ تَحْضِيرُ ضَدِيدِ الْبُورُتُونِ فِي مَعْمَلِ الْأَبْحَاثِ بِجَامِعَةِ كَالِيفُورْنِيَا . وَيَعْتَقِدُ بَعْضُ الْعُلَمَاءِ أَنَّ أَضْدَادَ الْمَادَّةِ مَوْجُودَةٌ مُنْذُ بَدْءِ خَلْقِ الْكَوْنِ حَيْثُ أُنتِجَتْ جَمِيعُ أَشْكَالِ الْمَادَّةِ . وَقَدْ أَكَّدَتْ الْحِسَابَاتُ الرَّيَاسِيَّةُ فِكْرَةَ مِيلَادِ أَعْدَادٍ مُتَسَاوِيَةٍ مِنْ قَوَائِمِ مُتَضَادَّةِ الشَّحْنَةِ مُنْذُ بَدْءِ الْخَلِيقَةِ (الرَّسْم) . وَنَظَرِيًّا ، قَدْ تَمَثَّلَتْ مَنَاطِقُ مِنَ الْكَوْنِ بِأَضْدَادِ الْمَادَّةِ . وَمَازَالَ الْفَلَكِيُّونَ يَمَسَّحُونَ الْكَوْنَ بَحْثًا عَنِ الْأَدِلَّةِ فِي عِلَامَاتٍ عَنْ تَحَرُّرِ مَقَادِيرِ هَائِلَةٍ مِنَ الطَّاقَةِ ، لِأَنَّ التَّفَاعُلَ بَيْنَ الْمَادَّةِ وَأَضْدَادِ الْمَادَّةِ يَنْتُجُ فِي تَبَادُلٍ إِفْنَاءِ كُلِّ مِنْهُمَا حَيْثُ تَتَحَوَّلُ كُتْلَتُهُمَا إِلَى طَاقَةٍ .

بُورُتُونَاتٍ

افْتَرَضَ دِيرَاكُ أَنَّ أَشِعَّةَ جَامَا الَّتِي تَصْطَدِّمُ بِأَضْدَادِ الْإِلِكْتُرُونِ تَتَحَوَّلُ بَعْضُهَا إِلَى إِلِكْتُرُونَاتٍ (يَسَار) . وَيَخْلُفُ التَّصَادُّمُ ثَقْبًا ، يَعْمَلُ كَأَنَّهُ الْإِلِكْتُرُونُ مُوجِبٌ الشَّحْنَةِ . وَالتَّجَادُبُ الْكَهْرَبِيُّ يَحْكُمُ عَلَى الْبُورُتُونَاتِ بِعَمْرِ قَصِيرٍ (أَقْصَى يَسَار) .



بُورُتُون

● الْعَالَمُ الْمُحِيرُ لِأَضْدَادِ الدَّقَائِقِ

فِي اللَّحْظَاتِ التَّالِيَةِ لِمَوْلِدِ الْكَوْنِ ، امْتَلَأَ الْكَوْنُ بِكَمِّيَّاتٍ مُتَسَاوِيَةٍ مِنَ الْمَادَّةِ وَأَضْدَادِهَا . وَلَكِنَّ مُعْظَمَ أَضْدَادِ الدَّقَائِقِ اخْتَفَتْ . وَقَدْ أَحْصَى الْعُلَمَاءُ أَنَّ الْكَوْنَ الْيَوْمَ يَحْتَوِي عَلَى دَقِيقَةٍ وَاحِدَةٍ مِنَ أَضْدَادِ الْمَادَّةِ مُقَابِلَ كُلِّ ١٠ مِلْيَارَيْنِ دَقِيقَةٍ مِنَ الْمَادَّةِ .

ضَدِيدُ بُورُتُون

بُورُتُون

ضَدِيدُ ذَرَّةٍ هَيْدْرُوجِين

بُورُتُون

ضَدِيدُ نَوَاةٍ

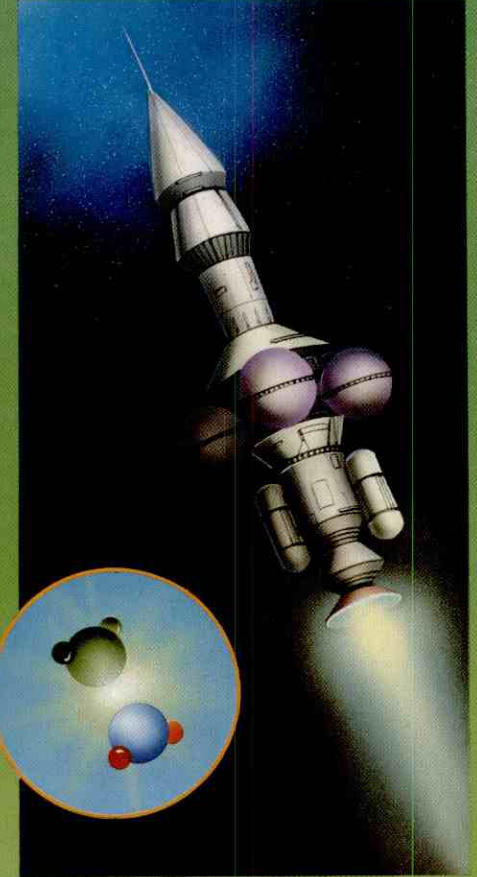
ضَدِيدُ ذَرَّةٍ أُكْسُجِين

ضَدِيدُ مَادَّةٍ

مَادَّةٍ

● ضَدِيدُ الْأُكْسُجِينِ

هُوَ (أَسْفَلَ) صُورَةٌ بِالْمِرَاةِ لِلْأُكْسُجِينِ ، فَضَدِيدُ الْأُكْسُجِينِ بِهِ ٨ ضَدِيدِ بُورُتُونٍ سَالِبٍ الشَّحْنَةِ مَعَ ٨ ضَدِيدِ نِيُوتْرُونٍ فِي ضَدِيدِ النُّوَاةِ ، وَيَدُورُ حَوْلَهَا ٨ ضَدِيدِ إِلِكْتُرُونٍ مُوجِبَةٍ الشَّحْنَةِ أَوْ بُورُتُونَاتٍ . وَعَلَى الْعَكْسِ فَيَالْأُكْسُجِينِ بُورُتُونَاتٌ مُوجِبَةٌ ، وَنِيُوتْرُونَاتٌ ، وَالْإِلِكْتُرُونَاتُ سَالِبَةٌ .



يَخْلُمُ عُلَمَاءُ الْفَضَاءِ بِصَارُوخٍ يَطِيرُ بِاسْتِخْدَامِ الطَّاقَةِ النَّاتِجَةِ عَنْ تَصَادُّمِ الْمَادَّةِ وَضَدِيدِ الْمَادَّةِ . وَهَذَا الْحُلْمُ النَّظَرِيُّ مَازَالَ بَعِيدَ الْمَنَالِ .

● مَادَّةٌ ذَاتُ فَنَاءٍ لَحْظِيٍّ

مِنْ أَهَمِّ الْمَوْضُوعَاتِ الَّتِي تُوَاجِهُهُ التَّقَدُّمُ الْفِيزِيَاءِيُّ هُوَ الْمَادَّةُ وَأَضْدَادُهَا . فَعِنْدَمَا يَتَصَادَمَانِ مَعًا ، يُحْطَمُ كُلُّ مِنْهُمَا الْآخَرِ . وَخِلَالِ جُزْءٍ مِنَ الثَّانِيَةِ تَتَحَوَّلُ كُتْلَتُهُمَا إِلَى طَاقَةٍ هَائِلَةٍ مُفَاجِئَةٍ .

كَيْفَ يَجِدُ تَارِيخَ الْحَفْرِيَّاتِ ؟

يَحَدِّدُ عُلَمَاءُ الْأَثَارِ الْقَدِيمَةِ أَرْمَنَةَ الْعِظَامِ وَمَصْنُوعَاتِ
الْإِنْسَانِ مَاقَبِلَ التَّارِيخِ بِتَقْنِيَةٍ تُسَمَّى التَّارِيخُ بِالْكَرْبُونِ
الْمُشْعِ . فَتُؤْخَذُ قِطْعَةٌ صَغِيرَةٌ مِنَ الْعَيْنَةِ الْمُرَادِ تَحْدِيدُ
تَارِيخِهَا ، وَيُقَاسُ مِقْدَارُ مَا تَحْتَوِيهِ مِنْ نَظِيرِ الْكَرْبُونِ الْمُشْعِ
١٤ . (النَّظَائِرُ هِيَ شَكْلَانِ أَوْ أَكْثَرُ مِنْ نَفْسِ الْعُنْصُرِ بِهَا عَدَدُ
مِنَ الْتِيُوتْرُونَاتِ أَقَلُّ أَوْ أَكْثَرُ مِمَّا تَحْتَوِيهِ ذَرَّةُ الْعُنْصُرِ
الْعَادِيَّةِ ، وَفِي حَالَةِ كَرْبُونِ ١٤ ، فِيهَا ٨ تِيُوتْرُونَاتٍ بَدَلًا
مِنْ ٦) . وَتَمْتَصُّ النَّبَاتَاتُ الْكَرْبُونِ ١٤ مِنَ الْجَوِّ أَثْنَاءَ عَمَلِيَّةِ
التَّمْثِيلِ الضَّوئِيِّ لِصِنَاعَةِ الْغِذَاءِ ، وَتَنْتَقِلُ هَذِهِ الْمَادَّةُ إِلَى
الْحَيَوَانَاتِ آكِلَةِ النَّبَاتَاتِ . وَعِنْدَمَا يَمُوتُ النَّبَاتُ أَوْ الْحَيَوَانُ
يَتَضَاعَلُ مَخْزُونُهُ مِنْ كَرْبُونِ ١٤ ، لِأَنَّهُ مِثْلُ كُلِّ الْمَوَادِّ
الْمُشْعَةِ يَتَحَلَّلُ ، فَيَفْقِدُ حَوَالِي نِصْفِ كُتْلَتِهِ خِلَالَ فِتْرَةٍ
٥٥٦٨ عَامًا ، وَتُسَمَّى فِتْرَةُ حَيَاةِ النِّصْفِ . وَبِمُقَارَنَةِ كَمِّيَّةِ
الْكَرْبُونِ - ١٤ فِي عَظْمٍ طَبِيٍّ حَدِيثٍ أَوْ أَدَاةٍ خَشَبِيَّةٍ بِمِثْلَيْهَا
الْحَفْرِيَّةِ ، وَبِمَعْرِفَةِ مُعَدَّلِ تَاكُلِ الْكَرْبُونِ - ١٤ ، يُمَكِّنُ
لِلْبَاحِثِينَ حِسَابَ مَتَى مَاتَ الطَّبِيُّ أَوْ مَتَى قُطِعَتِ الشَّجَرَةُ الَّتِي
صُنِعَتْ مِنْهَا الْأَدَاةُ ، بِقَدْرِ كَبِيرٍ مِنَ الدَّقَّةِ . وَكُلَّمَا كَانَتْ
الْحَفْرِيَّةُ أَقْدَمَ ، كُلَّمَا قَلَّتْ نِسْبَةُ كَرْبُونِ ١٤ بِهَا .

● كَرْبُونٌ يَتَحَوَّلُ إِلَى تِيُوتْرُونِ
تَتَحَلَّلُ ذَرَّةُ كَرْبُونِ ١٤ إِلَى تِيُوتْرُونِ
١٤ ، وَيَتَحَوَّلُ تِيُوتْرُونُ إِلَى
بُرُوتُونٍ يَظُلُّ دَاخِلَ النَّوَاةِ ، وَالْكَرْبُونُ
يَنْطَلِقُ عَلَى صُورَةِ دَقِيقَةٍ بَيِّنَةٍ .

أَشِعَّةٌ كَوْنِيَّةٌ

تِيُوتْرُونَاتٌ

مَصْنَعٌ كَوْنِيٌّ لِلْكَرْبُونِ ١٤

فِي أَعْلَى الْعِلَافِ الْجَوِّي تُنْتِجُ الْأَشِعَّةُ
الْكَوْنِيَّةُ عَالِيَةُ الطَّاقَةِ تِيُوتْرُونَاتٍ تَصْدُمُ
ذَرَاتِ التِّيُوتْرُونِ . وَيَنْتُجُ عَنْ كُلِّ تَصَادُمٍ
ذَرَّةُ كَرْبُونِ ١٤ ، وَبُرُوتُونٌ .

تِيُوتْرُونِ ١٤

تِيُوتْرُونِ جَوِّي

كَرْبُونِ ١٤

التَّحْقِيقُ فِي الْمَاضِي

تَبَيَّنَ مِنْ خِلَالِ الْحَفْرِ أَنَّ أَعْمَقَ طَبَقَاتِ
الْأَرْضِ ، هِيَ أَقْدَمُهَا ، عَدَا حَالَاتٍ
نَادِرَةٍ . وَالْحَفْرِيَّةُ الَّتِي وَجِدَتْ فِيهَا احْتَوَتْ
عَلَى كَرْبُونِ ١٤ أَقَلَّ مِنَ الطَّبَقَاتِ الْعُلْيَا
الْأَقْلَى عُمرًا .

مُسْتَوَيَاتُ كَرْبُونِ ١٤

الْآنَ

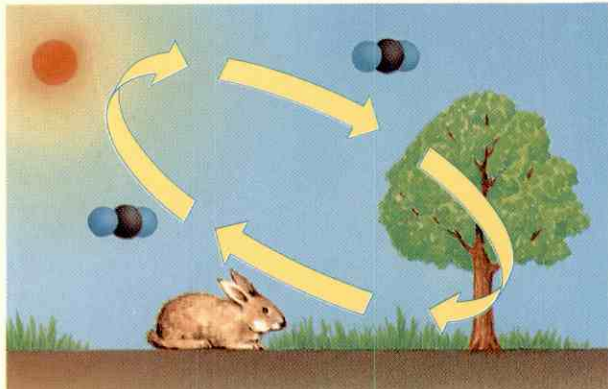
٥٥٦٨ سَنَةً قَبْلَ الْآنِ

١١١٣٦ سَنَةً قَبْلَ الْآنِ

١٦٧٠٤ سَنَةً قَبْلَ الْآنِ

٢٢٢٧٢ سَنَةً قَبْلَ الْآنِ

دَوْرَةُ الْكَرْبُونِ



تَمْتَصُّ النَّبَاتَاتُ ثَانِي أَكْسِيدَ الْكَرْبُونِ (CO_2) وَتَحَوَّلُ
الْكَرْبُونُ إِلَى سُكَّرِيَّاتٍ . وَتَأْكُلُ الْحَيَوَانَاتُ النَّبَاتَاتِ وَتَطْرُدُ
 CO_2

مَا هِيَ دَوْرَةُ النِّتْرُوجِينِ ؟

يَشْتَرِكُ النِّتْرُوجِينُ فِي التَّفَاعُلَاتِ الْكِيمِيَاءِيَّةِ ، سَوَاءً أَكَانَ فِي الْجَوِّ أَوْ الْأَرْضِ أَوْ الْمَاءِ . وَتُخْرَجُ الْمَصَانِعُ وَالْبَرَائِكُنِ النِّتْرُوجِينُ ، الَّذِي يَتَّبْتُ أَوْ يُحَوَّلُ بِوَاسِطَةِ ضَوْءِ الشَّمْسِ أَوْ الْبَرْقِ إِلَى شَكْلِ صَالِحٍ لِلْإِسْتِعْمَالِ . وَتُعِيدُ الْأَمْطَارُ النِّتْرُوجِينُ إِلَى الْأَرْضِ . وَالنِّتْرُوجِينُ ضَرُورِيٌّ لِلْحَيَاةِ فَهُوَ يُسْتَحْدَمُ لِتَكْوِينِ الْأَحْمَاضِ الْأَمِينِيَّةِ لِإِنْدَاءِ الْبُرُوتِينَ . وَالْحَيَوَانَاتِ وَالنَّبَاتَاتِ تَأْخُذُ وَتَطْرُدُ النِّتْرُوجِينُ . وَتَتَسَرَّبُ الْمُرَكَّبَاتُ النِّتْرُوجِينِيَّةُ الْأُخْرَى إِلَى الْأَنْهَارِ وَالْمَحِيطَاتِ حَيْثُ تَدْخُلُ فِي تَغْيِيرَاتٍ كِيمِيَاءِيَّةٍ أُخْرَى . وَهَذِهِ الْأَحْدَاثُ كُلُّهَا تُكَوِّنُ دَوْرَةَ النِّتْرُوجِينِ .

دَوْرَةُ اسْتِعْمَالِ وَتَغْيِيرِ

جُزَيْنَاتُ نِيتْرُوجِينِ

ثَانِي أُكْسِيدِ النِّتْرُوجِينِ

● التَّيْبِتُ بِالْبَرْقِ

عِنْدَمَا يَبْرُقُ الْبَرْقُ ، يَتَّحِدُ النِّتْرُوجِينُ الْجَوِّيُّ مَعَ الْأُكْسِجِينِ مُكَوِّنًا ثَانِي أُكْسِيدِ النِّتْرُوجِينِ .

التَّيْبِتُ الصَّنَاعِي

التَّيْبِتُ هُوَ تَحْوِيلُ النِّتْرُوجِينِ إِلَى مُرَكَّبَاتٍ أُخْرَى . وَتَقُومُ بِهَذِهِ الْعَمَلِيَّةِ الْمَصَانِعُ الْمُنتِجَةُ لِلنَّيْتَرَاتِ الْمُسْتَحْدَمَةِ لِلتَّسْمِيدِ .

نَيْتْرَانَاتُ فِي التُّرْبَةِ

عِنْدَ رَيِّ التُّرْبَةِ بِالْمَاءِ ، يَتَحَوَّلُ النِّتْرُوجِينُ غَيْرُ الْعَضْوِيِّ فِي التُّرْبَةِ إِلَى مُرَكَّبَاتٍ تُحَوَّلُهَا النَّبَاتَاتُ إِلَى نِيتْرُوجِينِ عَضْوِيٍّ .

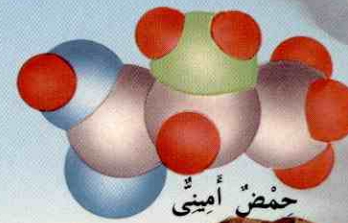
تَحْوِيلُ رَقْمِ ١ ● عِنْدَمَا تَتَحَلَّلُ النَّبَاتَاتُ وَالْحَيَوَانَاتُ الْمَيِّتَةُ ، تُحَوَّلُ الْبَكْتِيرِيَا الْمُرَكَّبَاتُ النِّتْرُوجِينِيَّةُ إِلَى أَمُونِيَّا ثُمَّ إِلَى نَيْتْرِيَّاتٍ وَنَيْتْرَانَاتٍ .

تَبَادُلُ مُسْتَمَرٍّ

يُوجَدُ مُعْظَمُ نِيتْرُوجِينِ الْأَرْضِ فِي الْقَشْرَةِ الْأَرْضِيَّةِ (يسار) . وَبَاقِي النِّيتْرُوجِينِ يَتَحَرَّكُ مِنَ الْجَوِّ إِلَى الْأَرْضِ ، ثُمَّ الْبَحَارِ ، ثُمَّ الْجَوِّ مَرَّةً ثَانِيَةً . وَرَغْمَ أَنَّ الْكَائِنَاتِ الْحَيَّةَ تَحْتَاجُ لِلنِّيتْرُوجِينِ لَتَعِيشَ ، فَإِنَّ بَعْضَ مُرَكَّبَاتِ النِّيتْرُوجِينِ الَّتِي تَنْفُثُهَا الْمَصَانِعُ تُسَبِّبُ أَمْطَارًا جَمُضِيَّةً ، تُسَمِّمُ الْبَحِيرَاتِ وَتُتْلِفُ الْأَشْجَارَ .

● جُزَيْنَاتُ النِّيتْرُوجِينِ

جُزَيْنَاتُ النِّيتْرُوجِينِ N_2 تُشَكِّلُ ٧٨٪ مِنَ الْغَلَافِ الْجَوِّيِّ .



● عَلَى قِمَّةِ السَّلْسِلَةِ الْغَذَائِيَّةِ تُحْصَلُ الْحَيَوَانَاتُ عَلَى النِّيتْرُوجِينِ بِأَكْلِ النَّبَاتَاتِ الَّتِي تُحْتَوِي عَلَيْهِ .

عَقْدَ جَذَرِيَّةٍ

● بِكَثْرَتِهَا مُسَاعِدَةً

الْبَكْتِيرِيَا فِي التُّرْبَةِ تُثَبِّتُ النِّيتْرُوجِينُ ، الَّذِي يَدْخُلُ السَّلْسِلَةَ الْغَذَائِيَّةَ مِنْ خِلَالِ جُذُورِ النَّبَاتَاتِ .

أَيُونُ أَمُونِيُومِ

بِكَثْرَتِهَا

أَيُونُ نَيْتْرِيتِ

بِكَثْرَتِهَا

أَيُونُ نَيْتْرَاتِ

● تَحْوِيلُ رَقْمِ ٢

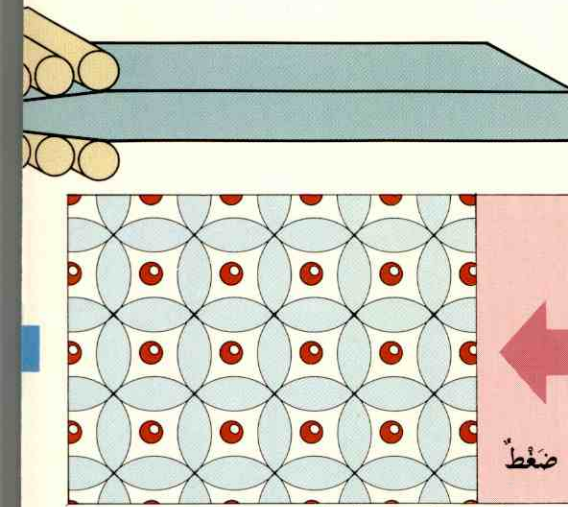
الْبَكْتِيرِيَا تُحَوِّلُ النَيْتْرَانَاتِ ثَانِيَةً إِلَى عُضْوِيٍّ النِّيتْرُوجِينِ . وَهَذِهِ الْخُطْوَةُ تُكَمِّلُ الدَّوْرَةَ .

دَوْدَةُ أَرْضِ

هل يمكن ثنى الفلزات ؟

يُمْكِنُ سَحْبُ الْفِلِزَّاتِ وَجَعْلُهَا أَسْلَاكًا رَفِيعَةً ، أَوْ طَرْقُهَا ، أَوْ جَعْلُهَا مُسَطَّحَةً دُونَ كَسْرِهَا . وَسَبَبُ هَذِهِ الْمُرُونَةِ هُوَ تَرَكُّيبُهَا الْأَسَاسِيُّ . فَذَرَّاتُ الْفِلِزَّاتِ تَرْتَّبُ فِي صُفُوفٍ مُنْتَظِمَةٍ ، وَتَتَشَارَكُ الذَّرَّاتُ الْمُتَجَاوِرَةُ فِي الْإِلِكْتُرُونَاتِ . وَلِذَلِكَ تَتَصَرَّفُ كَأَنَّهَا نَوْعٌ مِنَ التُّرُوسِ الْمَتَشَابِكَةِ ، فَسَرْعَانِ مَا تَسْتَعِيدُ شَكْلَهَا الْأَصْلِيَّ بَعْدَ زَوَالِ الضَّغْطِ أَوْ الْمَوْثِرِ الْخَارِجِيِّ . وَلَا تَنْكَسِرُ الْمَعَادِنُ إِلَّا إِذَا زَادَتِ الْقُوَّةُ الْخَارِجِيَّةُ عَنْ مَدَى اسْتِجَابَةِ الذَّرَّاتِ . وَخَوَاصُ الْفِلِزِّ الَّتِي تَسْمَحُ لَهُ بِالتَّشْكِيلِ ، تَجْعَلُهُ أَيْضًا مَادَّةً صِنَاعِيَّةً مِثَالِيَّةً .

تَشْكِيلُ دِعَامَةٍ مَعْدِنِيَّةٍ رَاسِيَّةٍ يُشَكَّلُ الْأَلُومِينِيُومُ السَّاجِنُ إِلَى دِعَامَاتٍ رَاسِيَّةٍ بِآلَةٍ تَدْفَعُ الْفِلِزَّ خِلَالَ قَالِبٍ ، هُوَ فِي هَذِهِ الْحَالَةِ لَوْحٌ مَعْدِنِيٌّ مُثَقَّبٌ . وَتُحَدَّدُ أَشْكَالُ الثَّقُوبِ شَكْلَ مَقْطَعِ الْفِلِزِّ النَّاتِجِ .



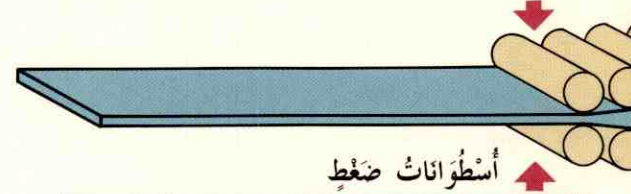
ذَرَّاتُ الْفِلِزِّ الْمَصْصُوفَةُ الْمُتَلَاصِقَةُ تَتَشَارَكُ الْإِلِكْتُرُونَاتِ . وَتَتَبَنَّى الشَّبَكَةُ الْفِلِزِّيَّةُ بِالضَّغْطِ ، لِأَنَّ رَوَابِطَهَا قَوِيَّةٌ .

دِعَامَةٌ مَعْدِنِيَّةٌ مُشَكَّلَةٌ



صِنَاعَةُ الْوَحْاحِ مَعْدِنِيَّةٍ

تُعْرَضُ صَفِيحَةٌ مِنَ الْمَعْدِنِ لِضَغْطِ أَسْطُوَانَاتٍ مُتَدَرِّجَةٍ ، تُسَبَّبُ انْتِرَاقُ الذَّرَّاتِ فِي بَعْضِهَا الْبَعْضَ وَإِعَادَةُ تَرْتِيبِ صُفُوفِهَا . وَتُنْتِجُ لَوْحًا رَفِيعًا مِنَ الْمَعْدِنِ غَيْرِ مَكْسُورٍ (تَحْتَ) .



الذَّرَّاتُ تُعِيدُ تَجْمُعَهَا وَتَبْقَى مُتَمَاسِكَةً

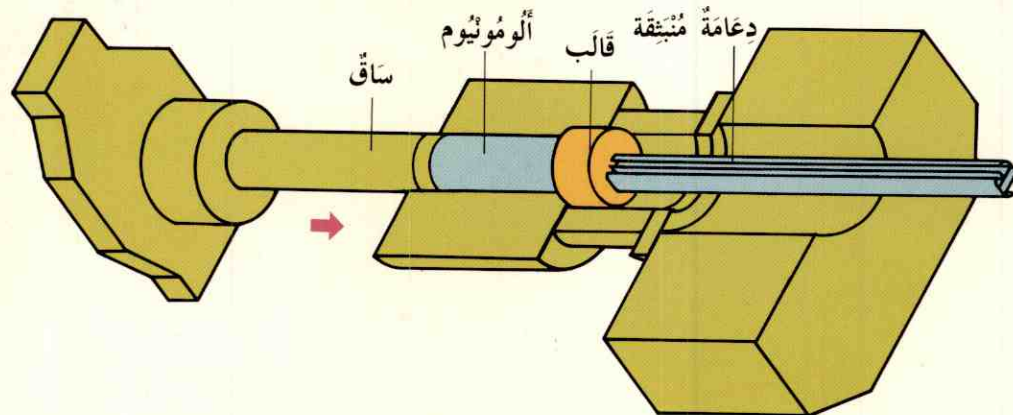
أُورَاقٌ مِنَ الذَّهَبِ الصَّلْبِ
الذَّهَبُ هُوَ أَكْثَرُ الْفِلِزَّاتِ قَابِلِيَّةً
لِلطَّرْقِ . فَيُمْكِنُ طَرْقُ ٢ جِم
مِنَ الذَّهَبِ حَتَّى تُصْبِحَ
مِسَاحَتُهَا عَشْرَةَ أَمْثَارٍ مُرْبَعَةٍ ،
عَلَى صُورَةٍ وَرَقٍ ذَهَبٍ سُمُكُهُ
٠,٠٠٠١ مِلِلِيْمِتْر .

٢ جِم ذَهَب

٢١٠ وَرَقٌ ذَهَب

تَشْكِيلُ الْأَلُومِينِيُومِ

يَنْتُجُ الضَّغْطُ الْعَالِي مِنَ السَّاقِ (أَقْصَى يَسَارٍ) فَيَدْفَعُ الْأَلُومِينِيُومَ السَّاجِنَ خِلَالَ قَالِبٍ عَلَى شَكْلِ دِعَامَةٍ مَعْدِنِيَّةٍ . وَهَذَا التَّشْكِيلُ بِالْإِنْبِاقِ يَسْمَحُ بِإِثْنَانِ وَخَدَاتٍ مَعْدِنِيَّةٍ لَهَا أَشْكَالٌ وَأَسْطُحٌ مُعَقَّدَةٌ .



مَا الَّذِي يَجْعَلُ الْمَطَّاطَ مَرِنًا ؟

الْمَطَّاطُ يُمَكِّنُ مَطِّهُ وَتَنِيَهُ وَضَعُطُهُ ثُمَّ يَعُودُ إِلَى شَكْلِهِ الْأَصْلِيِّ بِسَبَبِ طَرِيقَةٍ تَرْتِيبِ جُزْئِيَّاتِهِ . وَالْمَطَّاطُ مُنتَجٌ طَبِيعِيٌّ يُسْتَخْلَصُ مِنْ أَنْوَاعٍ مُعَيَّنَةٍ مِنَ الْأَشْجَارِ . وَالْمَطَّاطُ فِي شَكْلِهِ الْخَامِ يُسَمَّى اللَّبَنُ الْأَبْيَضُ وَهُوَ غَرَوَانِي لَرَجٍ أَيْضُ اللَّوْنِ . وَإِذَا غُوِمِلَ كِيمِيَايَا بِالْكَبْرِيتِ فِي عَمَلِيَّةٍ تُسَمَّى الْفُلْكَنَةُ أَوْ الطَّبْحُ ، فَإِنَّ جُزْئِيَّاتِ الْمَطَّاطِ تَرْتَبُطُ مَعًا فِي خُيُوطٍ أَوْ بُولِيمِرَاتٍ مُكَوَّنَةٍ مِنْ ذَرَّاتِ الْكَرْبُونِ وَالْهَيْدُرُوجِينِ . وَهَذِهِ الْبُولِيمِرَاتُ الْغَرَوِيَّةُ الْمُفْتُولَةُ تَكُونُ مَجْدُولَةً . وَلِأَنَّ الرُّوَاطِطَ بَيْنَ جُزْئِيَّاتِ الْبُولِيمِرَاتِ تَسْمَحُ بِبَعْضِ الْحَرَكَةِ ، فَإِنَّ الْبُولِيمِرَاتِ الْمُتَشَابِكَةَ تَنْشِئُ وَتَتَمَدَّدُ إِذَا تَعَرَّضَتْ لِقُوَّةٍ خَارِجِيَّةٍ . وَبِزَوَالِ هَذِهِ الْقُوَّةِ ، فَإِنَّ الرُّوَاطِطَ الْكِيمِيَايَةَ فِي السَّلَاسِلِ تُولِّدُ قُوَّةَ مُضَادَّةٍ تُعِيدُ الْمَطَّاطَ إِلَى شَكْلِهِ الْأَصْلِيِّ .



تَرْكِيبُ الْمَطَّاطِ

يَتَكَوَّنُ الْعُمُودُ الْفَقَارِيُّ لِْبُولِيمِرِ الْمَطَّاطِ مِنْ خَيْطٍ تُعْبَأِي مِنْ ذَرَّاتِ الْكَرْبُونِ . وَتَعْمَلُ كُلُّ ذَرَّةٍ كَرَبُونٍ كَنَقْطَةٍ اِرْتِكَازٍ لِلْجُزْئِيَّاتِ الْمُتَّصِلَةِ بِهَا لِتَدَوَّرَ بِحُرِّيَّةٍ . وَهَذَا يُوضِّحُ مَرُونَةَ الْمَطَّاطِ .

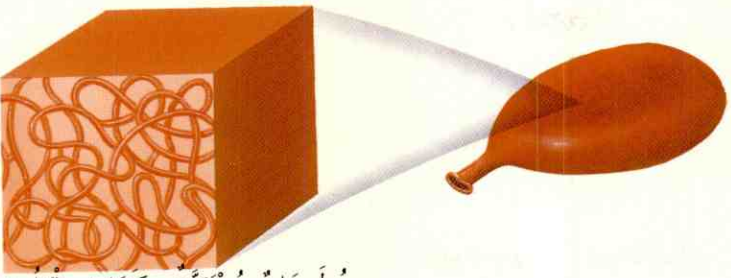
مَطَّاطٌ مَطْبُوحٌ

الْمَطَّاطُ الطَّبِيعِيُّ هَشٌّ وَهُوَ بَارِدٌ ، لَرَجٍ وَهُوَ سَاحِجٌ . وَبِإِضَافَةِ الْكَبْرِيتِ لَهُ فِي عَمَلِيَّةٍ تُسَمَّى الطَّبْحُ ، اخْتَرَعَهَا عَامَ ١٨٣٩ الْأَمِيرِكِيُّ شَارْلُ جُودِير ، يَكْتَسِبُ الْمَطَّاطُ مَرُونَةً وَيُمْكِنُ تَشْكِيلُهُ بِأَشْكَالٍ مُتَنَوِّعَةٍ .

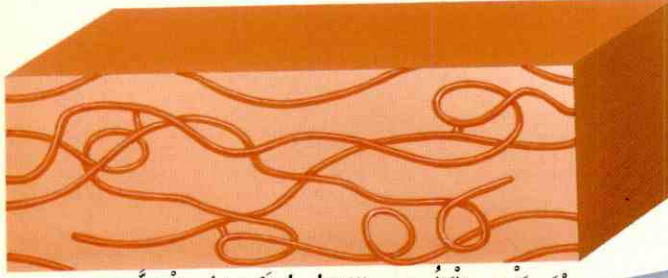
حَرَكَةُ الْجُزْئِيَّاتِ

دَاخِلُ بَالُونِ مَطَّاطٍ

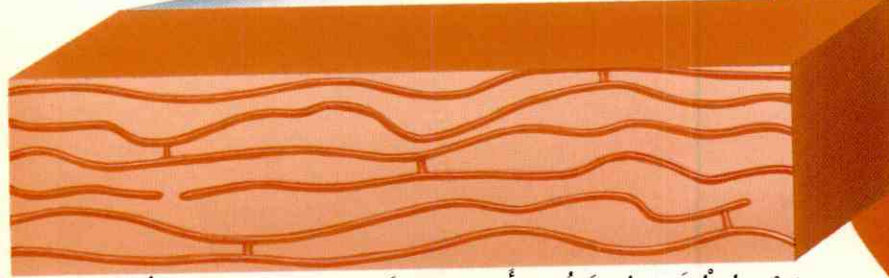
عِنْدَ نَفْخِ الْهَوَاءِ دَاخِلَ الْبَالُونِ ، يَتَمَدَّدُ الْمَطَّاطُ وَتَتَحَرَّكُ جُزْئِيَّاتُ الْمَطَّاطِ الْمُتَشَابِكَةُ إِلَى الْخَارِجِ . وَتَقُومُ الرُّوَاطِطُ الْعَرَضِيَّةُ بَيْنَ الْجُزْئِيَّاتِ الْمُتَّصِلَةِ بِذَرَّاتِ الْكَبْرِيتِ ، بِتَقْوِيَةِ تَرْكِيبِهِ .



بُولِيمِرَاتٍ مُسْتَقَرَّةٍ ، كَمَا فِي الْبَالُونِ الْفَارِغِ الْعُلُوِّيِّ ، وَتَرْتَبُطُ بَعْضُهَا بِالْبَعْضِ بِإِحْكَامٍ .



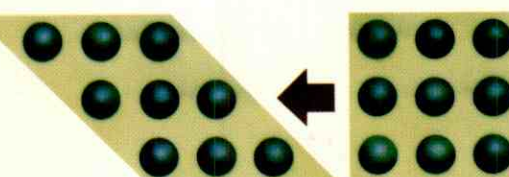
عِنْدَ نَفْخِ الْبَالُونِ ، تَتَبَاعَدُ بُولِيمِرَاتُ الْمَطَّاطِ بِسَبَبِ ضَعْفِ الْهَوَاءِ .



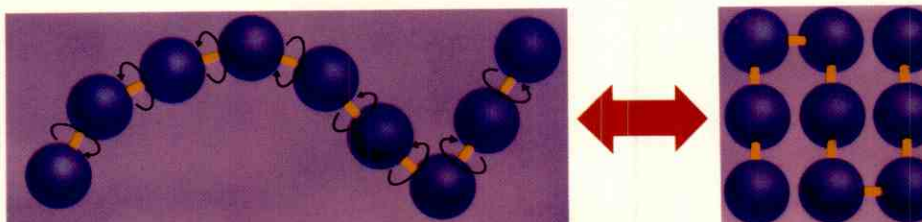
تَسْتَطِيعُ الْبُولِيمِرَاتُ التَّمَدُّدُ ٤ أَوْ ٥ مَرَّاتٍ قَدَرِ حَجْمِهَا وَهِيَ مُسْتَقَرَّةٌ . وَبِزَوَالِ الضَّعْفِ تَعُودُ الْبُولِيمِرَاتُ لِلْإِلْتِفَافِ حَوْلَ بَعْضِهَا مِثْلَ شَكْلِهَا الْأَصْلِيِّ .

شَبَكَةٌ مُقَابِلُ سِلْسِلَةٍ

تُرْتَّبُ ذَرَّاتُ الْفِلْزِ نَفْسَهَا تَرْتِيبًا شَبَكِيًّا مُنْتَظِمًا ، وَتُعِيدُ تَرْتِيبَ نَفْسِهَا تَحْتَ الضَّعْفِ ، وَلَكِنَّهَا لَا تَعُودُ إِلَى وَضْعِهَا الْأَصْلِيِّ إِذَا زَادَ الضَّعْفُ عَنْ حَدٍّ مُعَيَّنٍ . وَلَكِنَّ سَلَاسِلَ جُزْئِيَّاتِ الْمَطَّاطِ ، تَعُودُ إِلَى شَكْلِهَا الْأَصْلِيِّ .



ذَرَّاتُ الْفِلْزِ تَتَحَرَّكُ ، وَتَبْقَى عَلَى وَضْعِهَا .

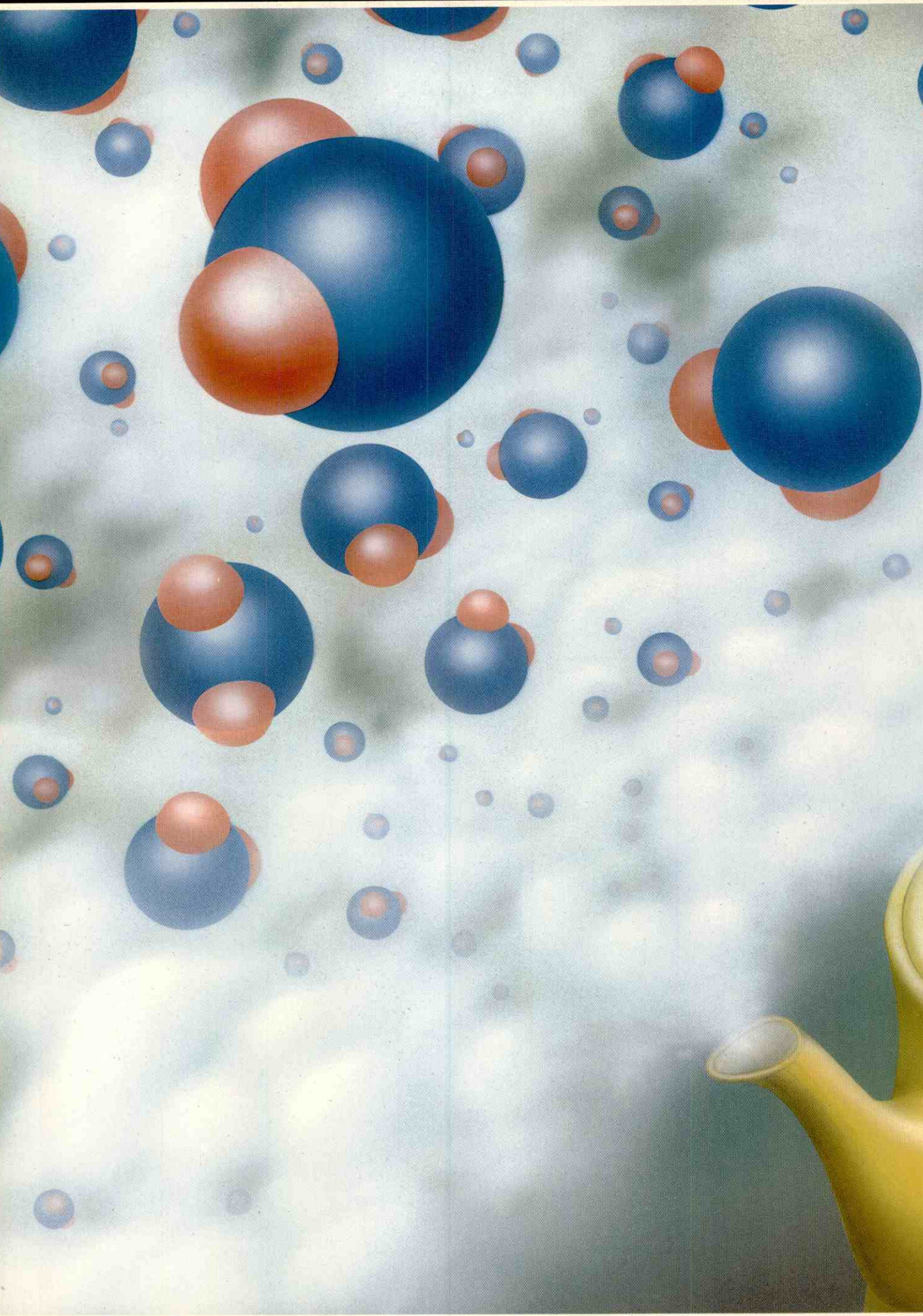


ذَرَّاتُ الْمَطَّاطِ تَتَحَرَّكُ ، ثُمَّ تَعُودُ لَوْضْعِهَا الْأَصْلِيِّ .

2 تَغْيِرَاتٌ فِي الْمَادَّةِ

كثيرٌ من الأحداث اليومية تتضمن تَغْيِرَاتٍ غَيْرَ مَرِيَّةٍ فِي سُلُوكِ
الجُزْئِيَّاتِ أَوْ الذَّرَّاتِ الَّتِي تُكَوِّنُ الْمَادَّةَ . فَالْمَلَأْسُ الْمُبَلَّلُ فِي
مُجَفِّفٍ ، تَجَفَّفَ . وَالتَّلْجُ يَنْصَهَرُ إِلَى مَاءٍ . وَالْمَاءُ يَغْلَى إِلَى بُخَارٍ
مَاءٍ . وَفِي كُلِّ حَالَةٍ ، فَإِنَّ جُزْئِيَّاتِ الْمَاءِ الْعَادِيَّةِ ، الْمَكُونَةُ كُلِّ
مِنْهَا مِنْ ذَرَّتَيْ هَيْدْرُوجِينَ وَذَرَّةِ أُكْسُجِينٍ ، تَتَرَتَّبُ بِطَرِيقَةٍ مُخْتَلِفَةٍ
فِي عَمَلِيَّةٍ تُسَمَّى تَغْيِيرُ الْحَالَةِ . وَطَبَقًا لظُرُوفٍ مُعَيَّنَةٍ مِثْلَ دَرَجَةِ
الْحَرَارَةِ وَالضَّغْطِ ، فَإِنَّ الْمَاءَ وَأَشْكَالَ الْمَادَّةِ الْأُخْرَى قَدْ تَوَجَّدَ
فِي الْحَالَةِ الصُّلْبَةِ أَوْ السَّائِلَةِ أَوْ الْغَازِيَّةِ . فَمَثَلًا فِي مُسْتَوَى سَطْحِ
الْبَحْرِ يَغْلَى الْمَاءُ وَيَتَحَوَّلُ إِلَى بُخَارٍ عِنْدَ دَرَجَةِ ١٠٠ م° ، أَوْ
٢١٢ م° . وَلَكِنْ عَلَى الْأَرْتِفَاعَاتِ الْعَالِيَةِ ، حَيْثُ يَكُونُ الضَّغْطُ
أَقْلَ ، فَإِنَّ الْمَاءَ يَغْلَى فِي دَرَجَةِ حَرَارَةٍ أَقْلَ . وَالْمَوَادُّ الْأُخْرَى
يَحْدُثُ لَهَا تَغْيِيرُ الْحَالَةِ عِنْدَ دَرَجَاتٍ حَرَارَةٍ مُخْتَلِفَةٍ وَبَطَرِيقٍ
مُخْتَلِفَةٍ . وَعِنْدَ دَرَجَةِ حَرَارَةِ الْغُرْفَةِ فَإِنَّ ثَانِي أُكْسِيدَ الْكَرْبُونِ
الْمُتَجَمِّدَ الْمَعْرُوفَ بِاسْمِ التَّلْجِ الْجَافِّ ، يَتَحَوَّلُ مُبَاشَرَةً مِنْ
الْحَالَةِ الصُّلْبَةِ إِلَى الْحَالَةِ الْغَازِيَّةِ دُونَ انصِهَارٍ ، وَتُسَمَّى هَذِهِ
الْعَمَلِيَّةُ التَّسَامِي . وَفِي الْوَقْعِ فَإِنَّ ثَانِي أُكْسِيدَ الْكَرْبُونِ يُمَكِّنُ
تَحْوِيلَهُ إِلَى سَائِلٍ إِذَا كَانَتْ ظُرُوفُ الضَّغْطِ وَدَرَجَةِ الْحَرَارَةِ
مُنَاسِبَةً . وَفِي هَذَا الْفَصْلِ سَيَتِمُّ دِرَاسَةُ مِثْلِ هَذِهِ التَّغْيِرَاتِ وَتَغْيِرَاتِ
أُخْرَى فِي الْمَادَّةِ لِتَزْدَادَ مَعْرِفَتُكَ بِسُلُوكِ الْجُزْئِيَّاتِ وَالذَّرَّاتِ .

الْمَاءُ لَهُ خَوَاصٌّ فَرِيدَةٌ تُرْجِعُ إِلَى طَرِيقَةِ اتِّصَالِ جُزْئِيَّاتِهِ . بَعْضُهَا الْبَعْضُ .
فَالْحَرَارَةُ تُرْخِي الرُّوَاطِ ، فَيَتَحَوَّلُ الْجَلِيدُ إِلَى مَاءٍ ، وَالْمَاءُ إِلَى بُخَارٍ . وَيَظْهَرُ
فِي الصُّورَةِ كَجُزْئِيٍّ H_2O ، يَتَرَكَّبُ مِنَ الْهَيْدْرُوجِينِ (أَرْجَوَانِي)
وَالْأُكْسُجِينِ (أَزْرَقِ) .



كَيْفَ يَتَحَوَّلُ الْمَاءُ إِلَى جَلِيدٍ أَوْ بخارٍ ؟

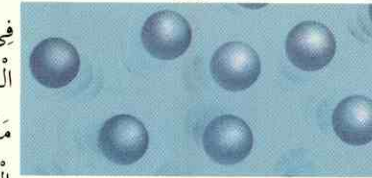
الماء هو المادة الوحيدة على الأرض ، التي يمكن أن توجد تحت الظروف العادية في جميع حالات المادة ، كمادة صلبة أو سائلة أو غازية . وفي جميع الحالات يكون جزيء الماء عبارة عن ذرة أكسجين وذرتي هيدروجين ، ولكن السلوك الجزيئي يتغير . فعندما يتجمد الماء ، يصبح صلباً . فتترتب الجزيئات في صفوف لتكون تركيباً متماسكاً يعطى الجليد كثافة أقل . ولا تستطيع الجزيئات الحركة في حرية لأن القوى الجزيئية المتبادلة التي تربطها معاً أكبر من طاقة الحركة المتاحة لتحريكها . وعندما ترتفع درجة الحرارة إلى

الحالات الثلاثة للماء

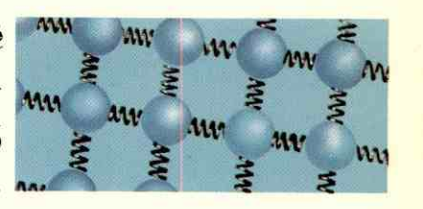
درجة الحرارة

٥٠°م أو ٣٢°ف ، فإن الحرارة تلين القوى التي تربط بين الجزيئات ، وتتحرك الجزيئات بحرية الواحدة بعد الأخرى ، فتسبب كسائل . ورغم أن الجزيئات ، تحتفظ باتصال بين جزيئي ضعيف ، إلا أن طاقة الحركة المستمدة من الحرارة تحفظ الجزيئات في حركة ثابتة . وإذا ارتفعت درجة الحرارة أكثر ، تزداد حركة الجزيئات . وفي النهاية ، عند ١٠٠°م أو ٢١٢°ف ، تتغلب الطاقة الحركية على طاقة القوى بين الجزيئية ، وتكسر الجزيئات هاربة إلى الهواء . ويصبح السائل غازاً . وبخار الماء - مثل أي غاز - كثافته أقل من كثافة أي حالة من حالات المادة . وإذا كان الماء في وعاء محكم من البلاستيك ، فإنه سوف يتمدد ويحطم الوعاء عندما يتحول إلى بخار . ويحدث ذلك لأن حجم الغاز أكبر من حجم الحالة الصلبة أو السائلة لنفس المادة .

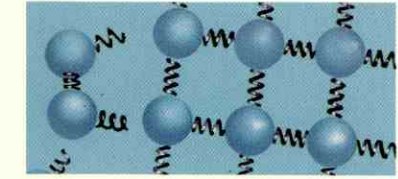
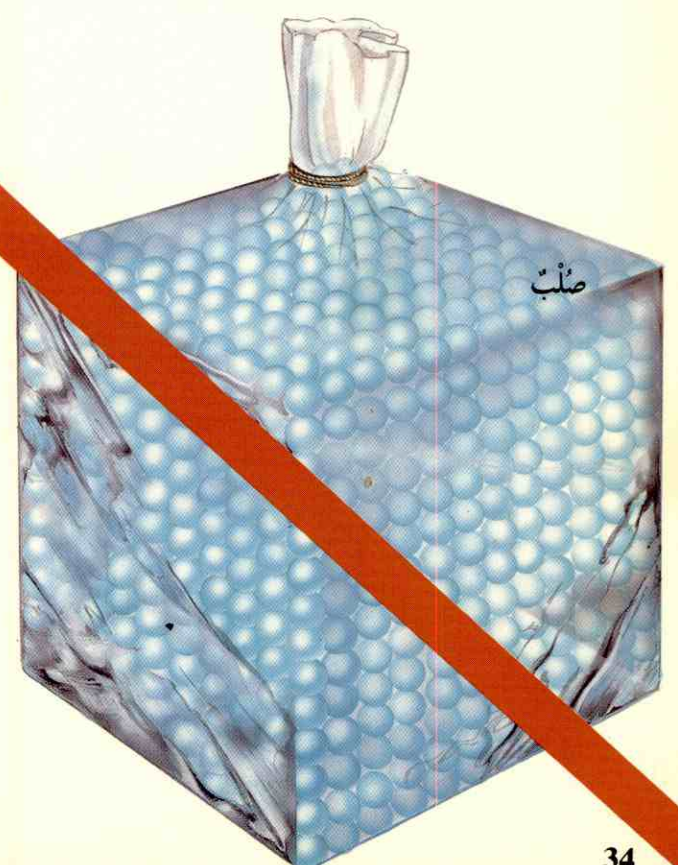
في الحالة السائلة ، ترتبط جزيئات الماء (كرات زرقاء) ارتباطاً بسيطاً معاً ، وتنتقل بحرية حول بعضها البعض . وضعف القوى بين الجزيئية يجعل السائل ينساب .



في الجليد ، القوى بين الجزيئية تربط بين جزيئات الماء في نسيج متماسك . وتحتفظ الجزيئات بترتيبها في درجات حرارة أقل من ٥٠°م أو ٣٢°ف



٥٠°م/٣٢°ف



عندما يبدأ الجليد الانصهار فوق ٥٠°م ، فإن الزيادة في طاقة الحركة تتغلب على القوى بين الجزيئية ، وترتخي الجزيئات . ويتحول الجليد إلى ماء .

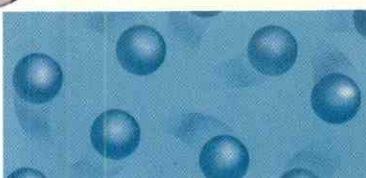
الوقت



جزيئات بخار الماء لا تربط بينها قوى بين جزيئية . وتنتقل بعض الجزيئات في الهواء ، وتتصادم ببعضها البعض ، فتطير في اتجاهات مختلفة . وتنتشر الجزيئات في مساحات واسعة وتشغل حجماً أكبر من حجمها في الحالة الصلبة أو السائلة .

غاز

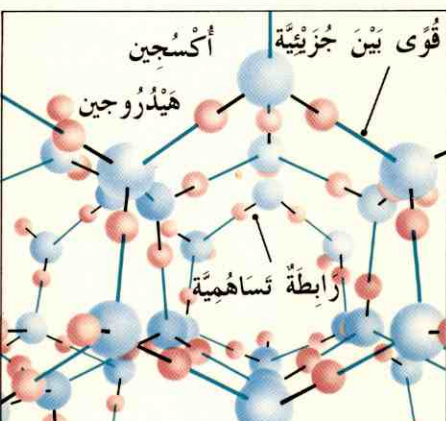
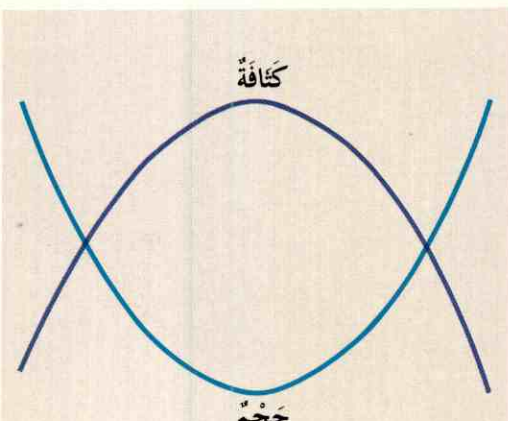
١٠٠°م/٢١٢°ف



عندما يغلي الماء ، تكون القوة التي تمسك الجزيئات معاً أقل من طاقة حركة الجزيئات . ثم تقل القوى بين الجزيئية تماماً ، ويتحول السائل إلى غاز .

التجمد والحجم

أكبر كثافة للماء هي في ٤°م . وبين درجتى ٤°م ، ٥٠°م تبدأ الجزيئات في الارتباط ، وتكون نسيجاً متماسكاً عند ٥٠°م وتصبح جليداً . (أقصى يسار) . وبسبب شكلها ، فإنها تتقارب أكثر عندما يكون ارتباطها ضعيفاً (سائل) ، وتتباعد عندما يكون ارتباطها قوياً (جليد) . ولذلك تكون كثافة السائل أكبر .

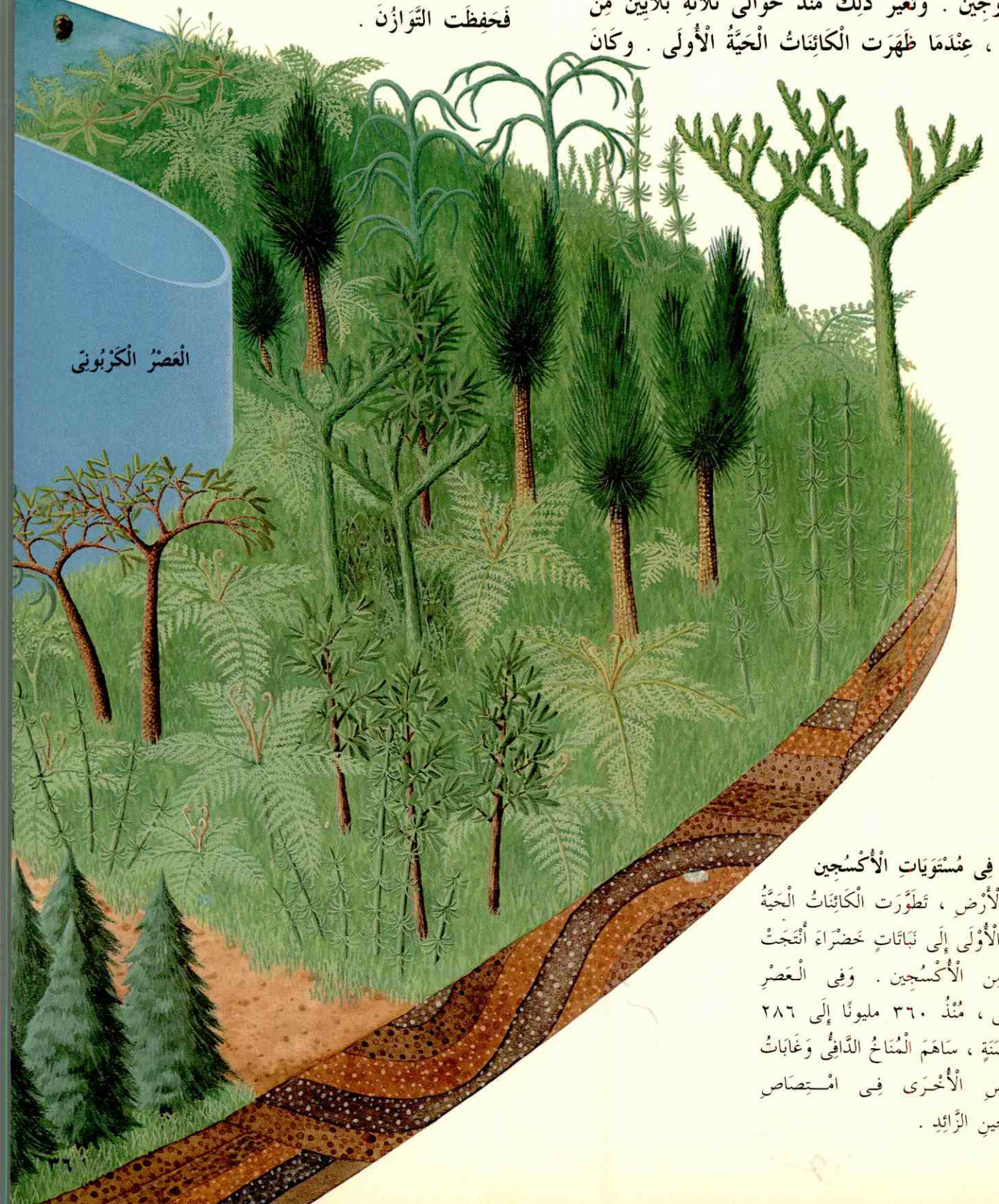


٨ ٧ ٦ ٥ ٤ ٣ ٢ ١ ٠ م.م التركيب الجزيئي للجليد

من أين يأتي الأكسجين ؟

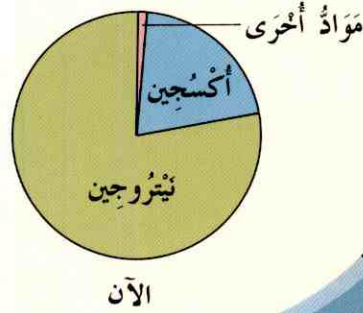
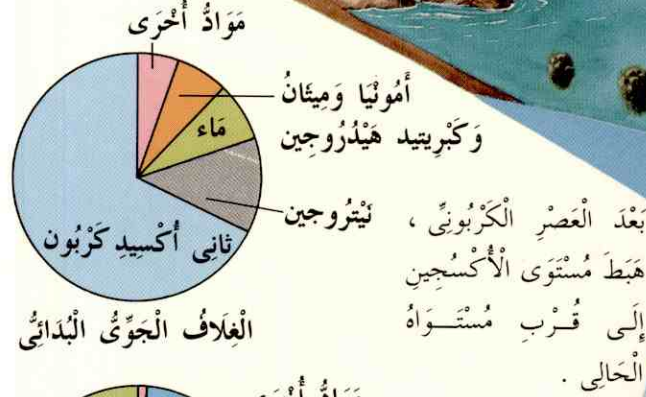
يحتوي الغلاف الجوي للأرض اليوم على ٢١٪ أكسجينًا ، ٨٧٪ نيتروجينًا ، وآثار من غازات أخرى . وفي تاريخ الأرض القديم ، لم يكن الغلاف الجوي به أي أكسجين ، ولكنه كان غنيًا بالنيتروجين وثاني أكسيد الكربون والأمونيا والميثان وكبريتيد الهيدروجين . وتغير ذلك منذ حوالي ثلاثة بلايين من السنين ، عندما ظهرت الكائنات الحية الأولى . وكان

من أشكال الحياة الأولى الطحالب البسيطة الخضراء بزرقة ، التي حصلت على طاقة من الشمس أثناء عملية التمثيل الضوئي . وامتصت الطحالب غاز ثاني أكسيد الكربون من الجو وحولته كيميائيًا إلى مواد غذائية ، وأطلقت الأكسجين كناتج جانبي للتفاعل . وبمرور الزمن تطورت أشكال الحياة البسيطة إلى نباتات أكثر تعقيدًا قامت أيضًا بإنتاج الأكسجين ، ووجدت المخلوقات الجديدة الحاجة للأكسجين في التنفس ، فحفظت التوازن .



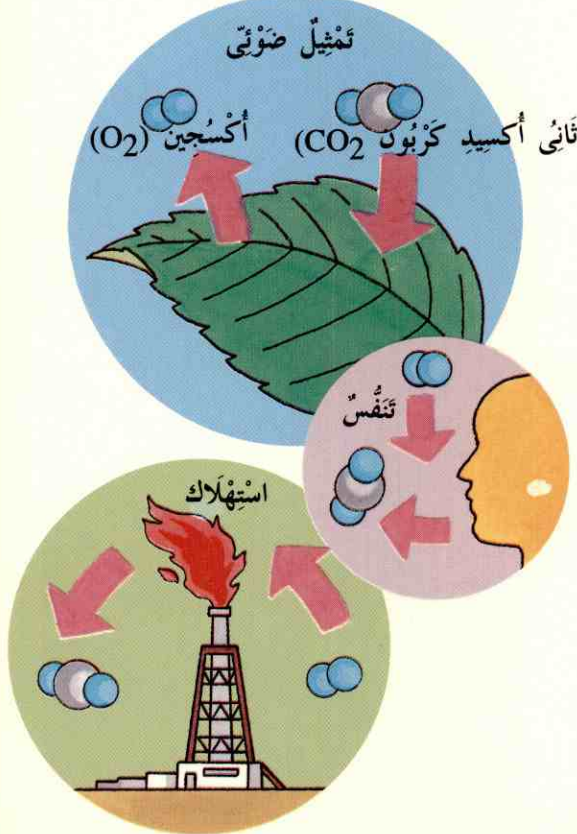
تغيرات في مستويات الأكسجين بتطور الأرض ، تطورت الكائنات الحية البدائية الأولى إلى نباتات خضراء أنتجت قليلًا من الأكسجين . وفي العصر الكربوني ، منذ ٣٦٠ مليونًا إلى ٢٨٦ مليون سنة ، ساهم المناخ الدافئ وغيابات السراخس الأخرى في امتصاص الأكسجين الزائد .

الأرض الأولى

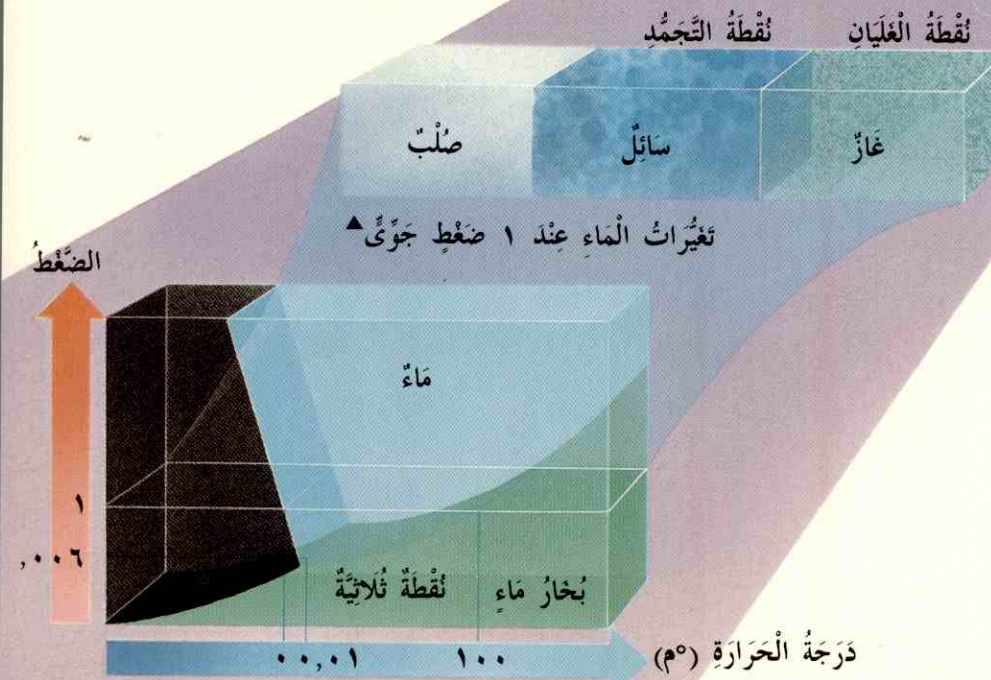


دورة الأكسجين

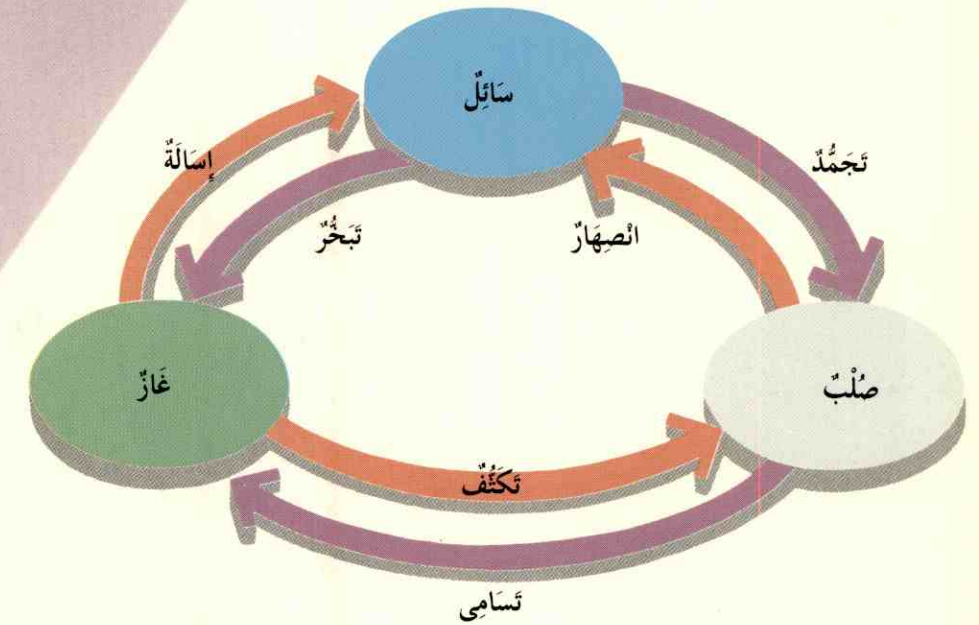
تمتص النباتات ثاني أكسيد الكربون وتطرد الأكسجين . وتحتاج الحيوانات والإنسان إلى الأكسجين وتطرد ثاني أكسيد الكربون . كما تستهلك الحرائق الأكسجين وتبعث ثاني أكسيد الكربون . وبين الإنتاج والاستهلاك تظل مستويات الأكسجين متزنة .



لِمَاذَا لَا يَنْصَهَرُ الثَّلْجُ الْجَافُ ؟



الحالات الثلاث للمادة
يُمكن أن توجد المادة على ثلاث حالات. عند التغير من حالة إلى أخرى، يتم التحول خلال الانصهار (صلب إلى سائل)، أو التجمد (سائل إلى صلب)، أو التبخر (سائل إلى غاز)، أو التكثيف (غاز إلى سائل)، أو التسامي (صلب إلى غاز)، أو التكثيف (غاز إلى صلب).



جليد، ماء، وبخار ●
تحت ضغط 1 جوي، يمكن للماء أن يكون صلباً أو سائلاً أو غازياً. والشكل أعلى يبين درجات الحرارة التي تحدث فيها التغيرات. عند 0°C (32°F) يتغير الماء من صلب إلى سائل، وعند 100°C (212°F) من سائل إلى غاز. وتحت الضغوط المنخفضة، يتحول الماء من صلب إلى غاز.



ثلج جاف أو ثاني أكسيد الكربون متجمد، يتسامى عند درجة حرارة الغرفة متحولاً إلى غاز عديم اللون.



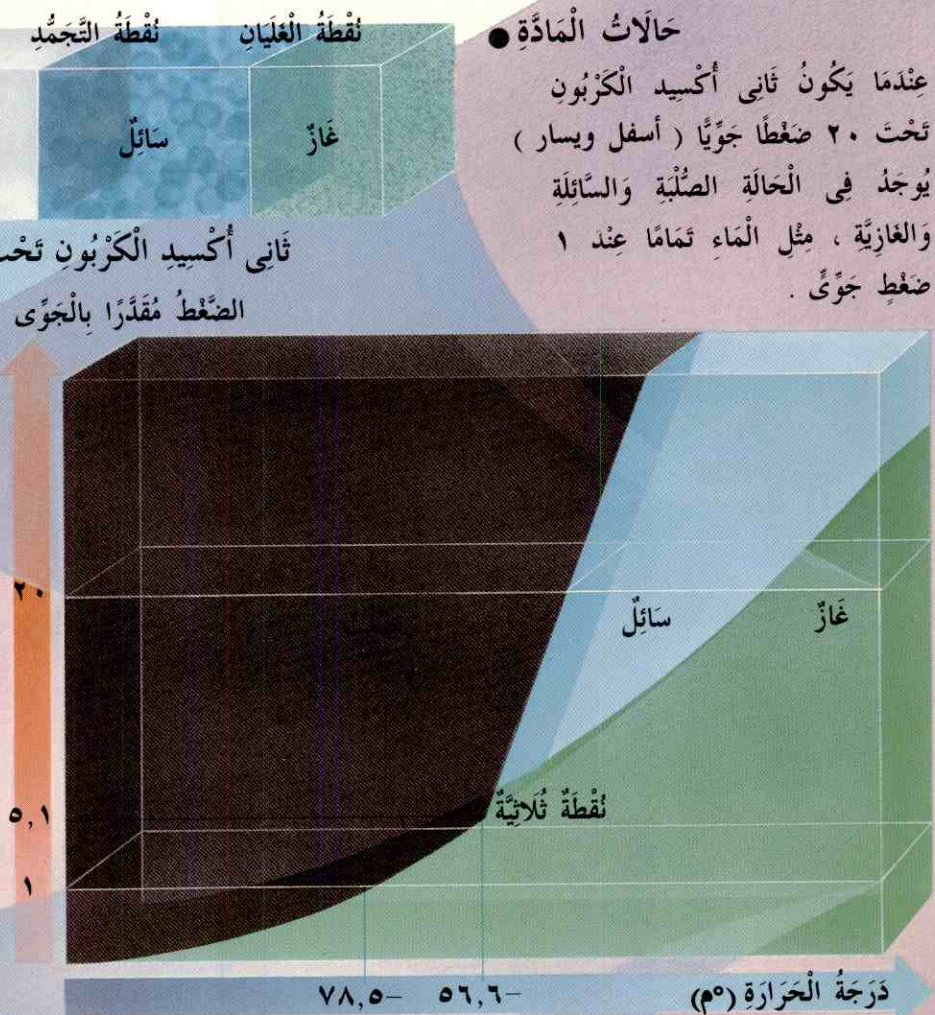
تحت درجات حرارة أقل من 0°C (32°F) يتكثف بخار الماء ليكون بلورات جليد أو صقيع.



تحت الضغوط ودرجات الحرارة المنخفضة، يتكثف بخار الماء إلى قطرات ماء أو بلورات جليد لتكوين السحب.

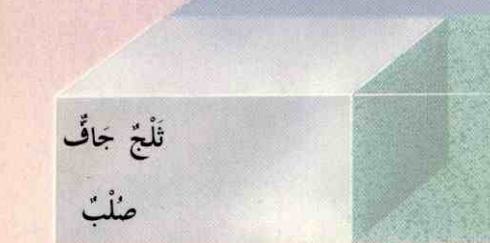
يُعتبر الضغط الجوي عند سطح البحر معادلاً 1 ضغط جوي، حيث يغلي الماء عند 100°C أو 212°F، ويصبح غازاً. وعند الارتفاعات العالية، حيث يقل الضغط، يغلي الماء عند درجة حرارة أقل. وبالمثل، فإن الثلج الجاف أو ثاني أكسيد الكربون المتجمد يتغير تحت 1 ضغط جوي من صلب إلى غاز دون انصهار. ولا يكون ثاني أكسيد الكربون سائلاً إلا تحت ضغط أعلى من 5.1، كما في طفاية الحريق. فعندما تفتح إلى الهواء تحت ضغط 1 جوي، فإن ثاني أكسيد الكربون السائل يصبح غازاً. والضغط يحدد عند درجة حرارة معينة، حالة المادة من حيث كونها صلبة

حالات المادة ●
عندما يكون ثاني أكسيد الكربون تحت 20 ضغطاً جوياً (أسفل ويسار) يوجد في الحالة الصلبة والسائلة والغازية، مثل الماء تماماً عند 1 ضغط جوي.

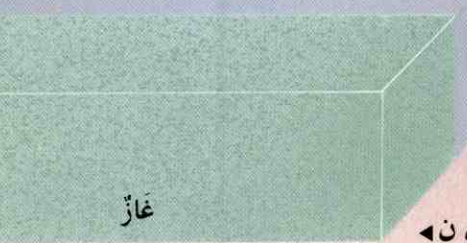


أو سائلة أو غازية. والأشكال السفلية توضح حالة المادة تحت ضغوط ودرجات حرارة مختلفة. ولخطوط التقسيم توضح متى يحدث تغير الحالة. ويقال إن الحالتين تكونان في حالة اتزان عند خط حُدودهما. وعلى طول هذا الخط يمكن للجزيئات أن تتحرك من حالة إلى حالة أخرى دون تغيير في درجة الحرارة. والنقطة الثلاثية هي الحدود بين صلب - غاز، سائل - سائل، غاز - غاز. وتكون جميع حالات المادة في حالة توازن عند هذه النقطة، ويمكنها أن تتحول إلى أي حالة أخرى.

ثاني أكسيد الكربون تحت ضغوط ودرجات حرارة مختلفة
الضغط مقدراً بالجو
ثاني أكسيد الكربون عند مستوى سطح البحر
عند سطح البحر (1 ضغط جوي)، يوجد ثاني أكسيد الكربون على الصورة الصلبة أو الغازية. والتغير من صلب إلى غاز (أي التسامي) يبدأ عند -78.5°C (أو -109.3°F)، وعند درجة حرارة الغرفة يتسامى الثلج الجاف بسرعة.



ثلج جاف
صلب



غاز

هل الملح يحفظ الماء من التجمد ؟

تتجمد مياه البحيرات والجداول العذبة كل شتاء ، بينما تظل مياه المحيطات المالحة سائلة ، غذا المناطق القطبية شديدة البرودة . وأحد أسباب هذه الظاهرة ، أن الماء النقي يتجمد عند 0°C ، ولكن الماء المالح يتجمد عند -18°C (أو -0°C) .

وعند إذابة ملح الطعام في الماء ، فإن أيونات الصوديوم والكلور (ص ١٨ - ١٩) تلتصق ببعض جزيئات الماء . وتحتل هذه الأيونات فراغا إضافيا ، وتمنع الشبكة البلورية للجليد من التكون كما في الماء النقي . كما تتفاعل هذه الأيونات مع جزيئات الماء وتمزق الروابط التي تربط الجزيئات معا . والطاقة اللازمة لتكسير هذه القوى بين الجزيئية تسحب الحرارة من جزيئات الماء ، فتتخفص درجة حرارة الماء .

وفي النهاية يحدث انزلاق ، ولا تسري الحرارة بعد ذلك من جزيئات الماء . فمثلا إذا خلطت ٣٣ جم من الملح مع ١٠٠ جم من الجليد ، فإن الانزلاق يحدث عند درجة $-21,2^{\circ}\text{C}$ (أو $-6,16^{\circ}\text{C}$) ، فيتجمد السائل عند هذه الدرجة . وملح الطعام والمواد الأخرى التي تخفص نقطة التجمد للمواد تُعرف بالمواد المبردة .

٠٣٠ -



الثلج والكحول

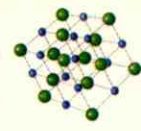
يخفص الكحول نقطة تجمد الماء . فالثلج والكحول المحلولان ينسبة ١٠٠:١٠٠ يتجمد عند -30°C (٢٢-ف)

الثلج الجاف والكحول

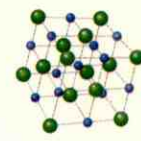
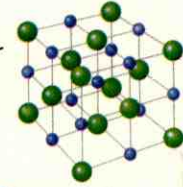
يستخدم الكيميائيون الثلج الجاف لخفض درجة تجمد الكحول إلى -72°C (٩٨-ف) للمساعدة على التحكم في التفاعلات الكيميائية في معاملهم .

خفص نقطة التجمد

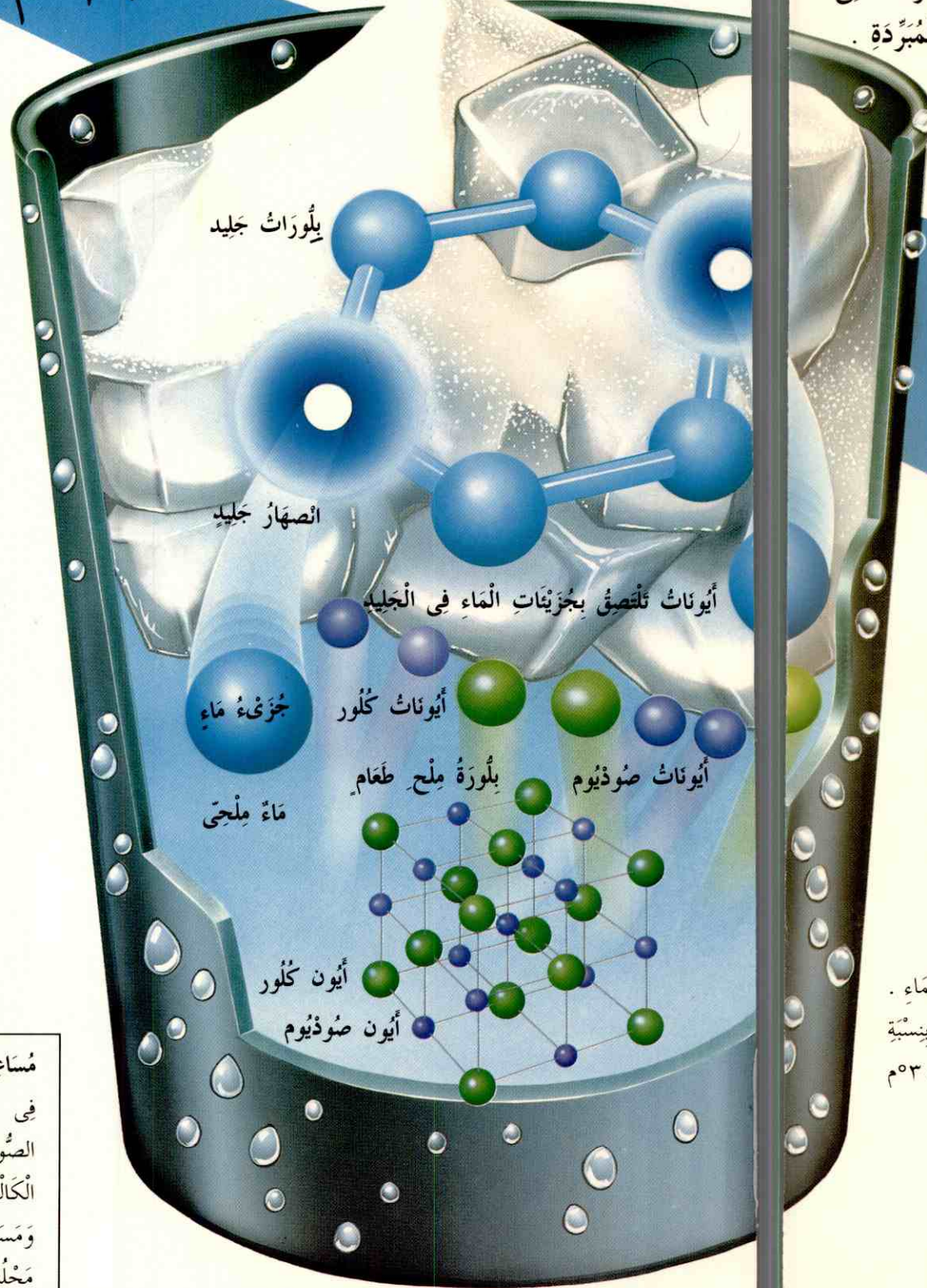
التفاعل بين أيونات الصوديوم وأيونات الكلور والماء يخفص درجة تجمد الماء .



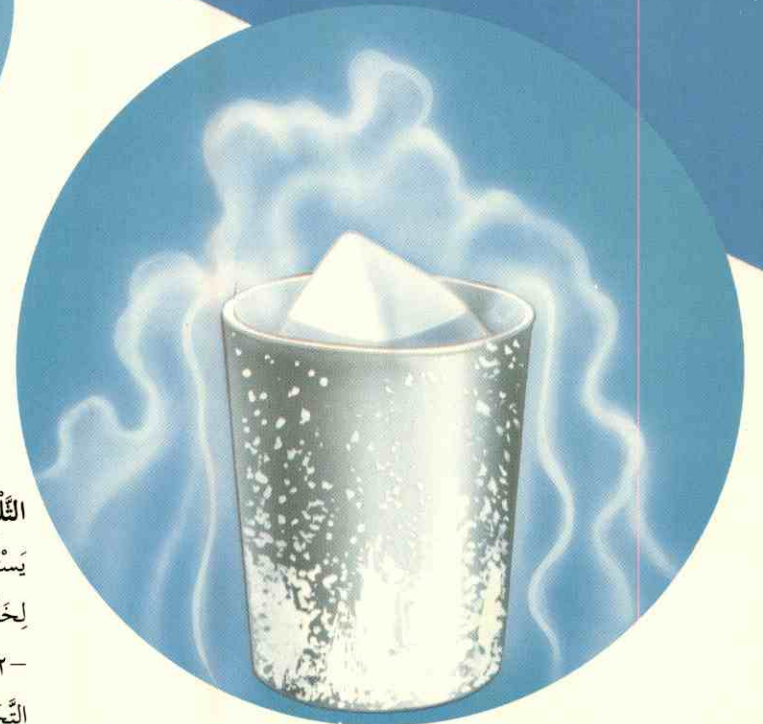
بلورات ملح الطعام (كلوريد صوديوم)



٠٢٠ -



٠٧٠ -



عندما ينصهر الجليد

عند إضافة ملح الطعام إلى ماء الجليد ، يتفصل الصوديوم والكلور مكونا أيونات تلتصق بجزيئات الماء . وتكسر هذه الأيونات القوى بين الجزيئية التي تربط جزيئات الماء معا ، فتتفصل الجزيئات من بلورات الجليد وينصهر الجليد . والحرارة اللازمة لتكسير هذه القوى تسمى حرارة الانصهار وتستمد من الماء المحيط . وعند إضافة ملح الطعام إلى ماء الجليد فإنه يمتص ٢٠ سعرا من الحرارة لكل ١ جم من المحلول لإذابة الملح . ولا ينهار ١ جم من الجليد بوزن ٨٠ سعرا أخرى من الحرارة يتم سحبها من الماء المحيط ، فيظل المحلول سائلا وتخفص درجة تجمده . (السعر هو الطاقة الحرارية المستخدمة لتسخين ١ جم من الماء من $14,5^{\circ}\text{C}$ إلى $15,5^{\circ}\text{C}$)

مساعدات الانصهار

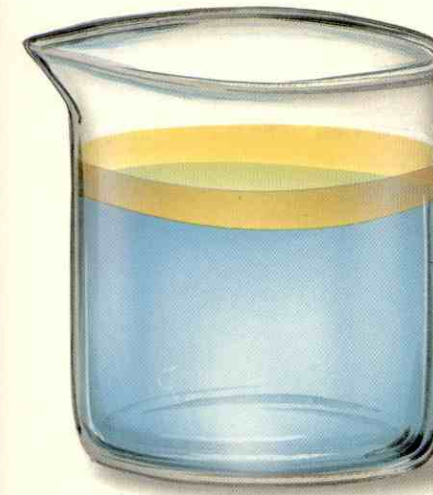
في الشتاء ، ينتشر كلوريد الصوديوم أو كلوريد الكالسيوم على الطرق ومسارات المشاة ليكون محلولاً يمنع تكون الجليد حتى عند أقل من 0°C .



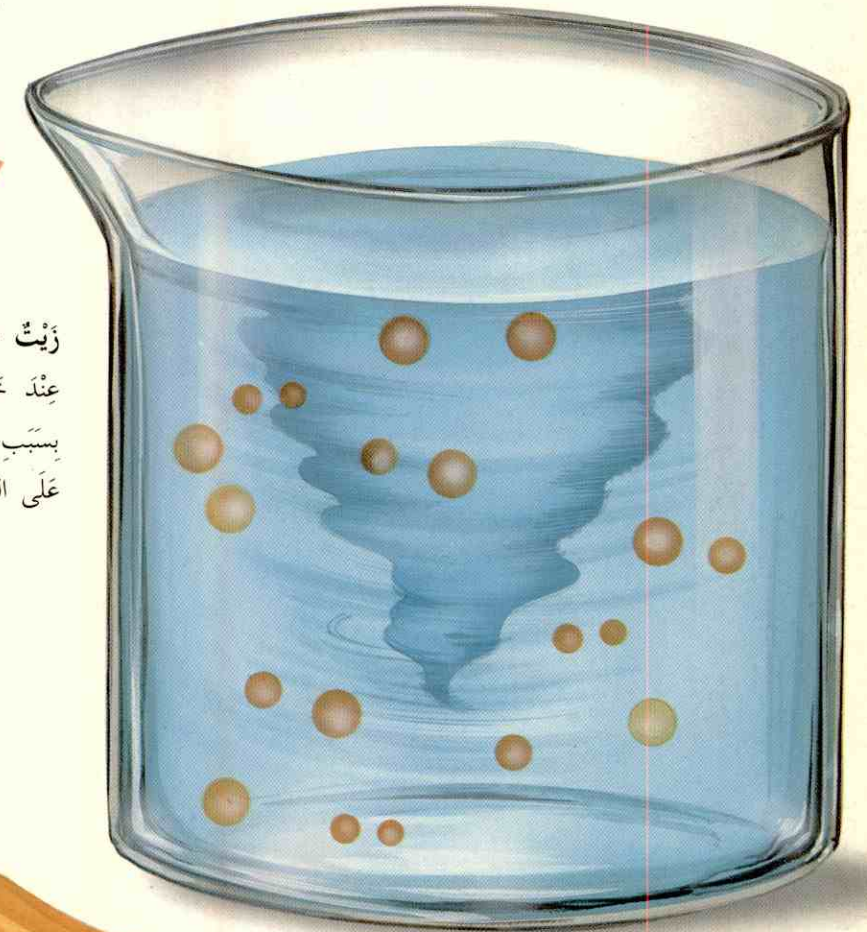
لِمَاذَا لَا يَمْتَزَجُ الْمَاءُ وَالزَّيْتُ ؟

عِنْدَمَا يُصَبُّ الزَّيْتُ عَلَى الْمَاءِ ، فَإِنَّهُ يَطْفُو فَوْقَ السَّطْحِ وَلَا يَمْتَزَجُ بِالْمَاءِ . وَتَتَافَرُ الْجُزْئِيَّاتُ بِسَبَبِ ظَاهِرَةٍ تُسَمَّى الْقُطْبِيَّةَ . وَفِي الذَّرَاتِ ، تَتَعَادَلُ الشَّحْنَةُ الْمُوجِبَةُ لِلنَّوَاةِ مَعَ الشَّحْنَةِ السَّالِبَةِ لِلْإِلِكْتُرُونَاتِ ، وَلِذَا لَا تَحْمِلُ الذَّرَّةُ أَى شَحْنَةٍ كَهْرَبِيَّةٍ . وَلَكِنْ فِي الْجُزْئِيَّاتِ ، الَّتِي تَتَكَوَّنُ مِنْ ارْتِبَاطِ الذَّرَاتِ مَعًا ، فَإِنَّ إِحْدَى نِهَائَيْي الْجُزْئِيَّةِ تَحْمِلُ شَحْنَةً مُوجِبَةً ، بَيْنَمَا تَحْمِلُ النِّهَائَةُ الْأُخْرَى شَحْنَةً سَالِبَةً . وَالْجُزْئِيَّاتُ الَّتِي لَهَا هَذِهِ الْخَاصِيَّةُ الْكَهْرَبِيَّةُ تُسَمَّى قُطْبِيَّةً ، وَالَّتِي لَيْسَ لَهَا هَذِهِ الْخَاصِيَّةُ تُسَمَّى لَا قُطْبِيَّةً . وَيَتَكَوَّنُ الْمَاءُ مِنْ جُزْئِيَّاتٍ قُطْبِيَّةٍ لِأَنَّ ذَرَّةَ الْأُكْسُجِينِ لَهَا شَحْنَةٌ سَالِبَةٌ جُزْئِيًّا ، وَذَرَّاتُ الْهَيْدُرُوجِينِ لَهَا شَحْنَةٌ مُوجِبَةٌ جُزْئِيًّا ، كَمَا أَنَّ جُزْئِيَّاتِ الزَّيْتُ تَتَكَوَّنُ أُسَاسًا مِنْ

الكَرْبُونِ وَالْهَيْدُرُوجِينِ ، وَهِيَ لَا قُطْبِيَّةَ لِأَنَّ لَهَا نَفْسَ الشَّحْنَةِ الْمُوجِبَةَ عِنْدَ كُلِّ نِهَائِيَّاتِهَا . وَتَحْتَلِطُ الْجُزْئِيَّاتُ الْقُطْبِيَّةُ مَعًا لِأَنَّ النِّهَائِيَّاتِ الْمُوجِبَةَ وَالسَّالِبَةَ تَتَجَادَبُ وَكَذَلِكَ فَإِنَّ الْجُزْئِيَّاتِ اللَّاقُطْبِيَّةَ تَتَجَادَبُ مَعًا وَلَكِنْ لَيْسَ بِنَفْسِ الْقُوَّةِ . فَإِذَا خُلِطَتْ مَادَّتَانِ قُطْبِيَّةٌ وَلَا قُطْبِيَّةٌ ، فَإِنَّ قُوَّةَ التَّجَادُبِ الْمُتَبَادَلَةِ بَيْنَ الْجُزْئِيَّاتِ الْقُطْبِيَّةِ تَمْنَعُ دُخُولَ الْجُزْئِيَّاتِ اللَّاقُطْبِيَّةِ بَيْنَهَا ، فَتُظَلُّ الْمَادَّتَانِ مُنْفَصِلَتَيْنِ .



زَيْتٌ وَمَاءٌ مُنْفَصِلَانِ

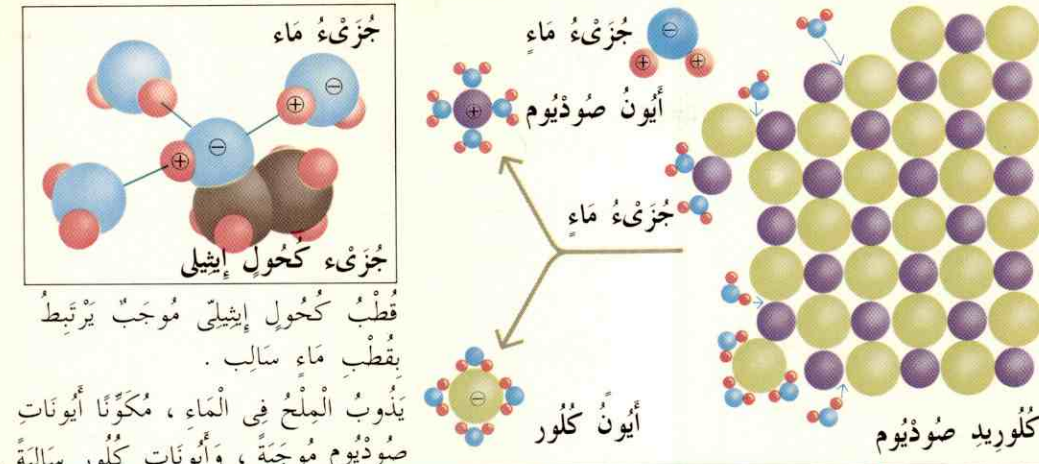


خَلْطُ زَيْتٍ وَمَاءٍ

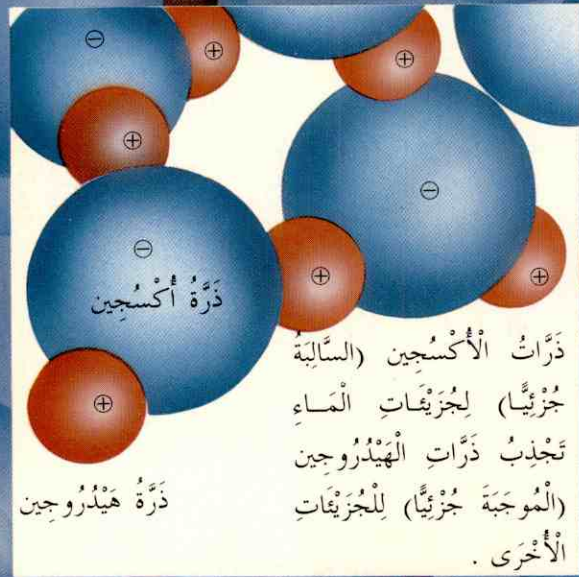
زَيْتٌ عَلَى الْمَاءِ عِنْدَ خَلْطِ زَيْتٍ وَمَاءٍ ، يَظَلُّ الاِثْنَانِ مُنْفَصِلَيْنِ بِسَبَبِ اخْتِلَافِ قُطْبِيَّةِ جُزْئِيَّاتِهِمَا . وَتَتَجَمَّعُ الزَّيْتُ عَلَى السَّطْحِ لِأَنَّهُ أَقَلُّ كَثَافَةً مِنَ الْمَاءِ .

مَوَادٌّ فِي الْمَاءِ

عِنْدَمَا تَذُوبُ أُيُونَاتُ الْمَوَادِّ الصُّلْبَةِ فِي الْمَاءِ مِثْلُ مِلْحِ الطَّعَامِ (يسار)، فَإِنَّ بِلُورَاتِهَا تَتَفَكَّكُ إِلَى أُيُونَاتٍ سَالِبَةٍ وَمُوجِبَةٍ ، يُحِيطُ بِهَا جُزْئِيَّاتُ الْمَاءِ . وَالْكُحُولُ الْإِثِيلِي (أقصى يسار) يَحْتَلِطُ بِالْمَاءِ لِأَنَّ جُزْئِيَّاتِهِ قُطْبِيَّةٌ مِثْلُ الْمَاءِ .



جُزْئِيَّاتِ زَيْتٍ

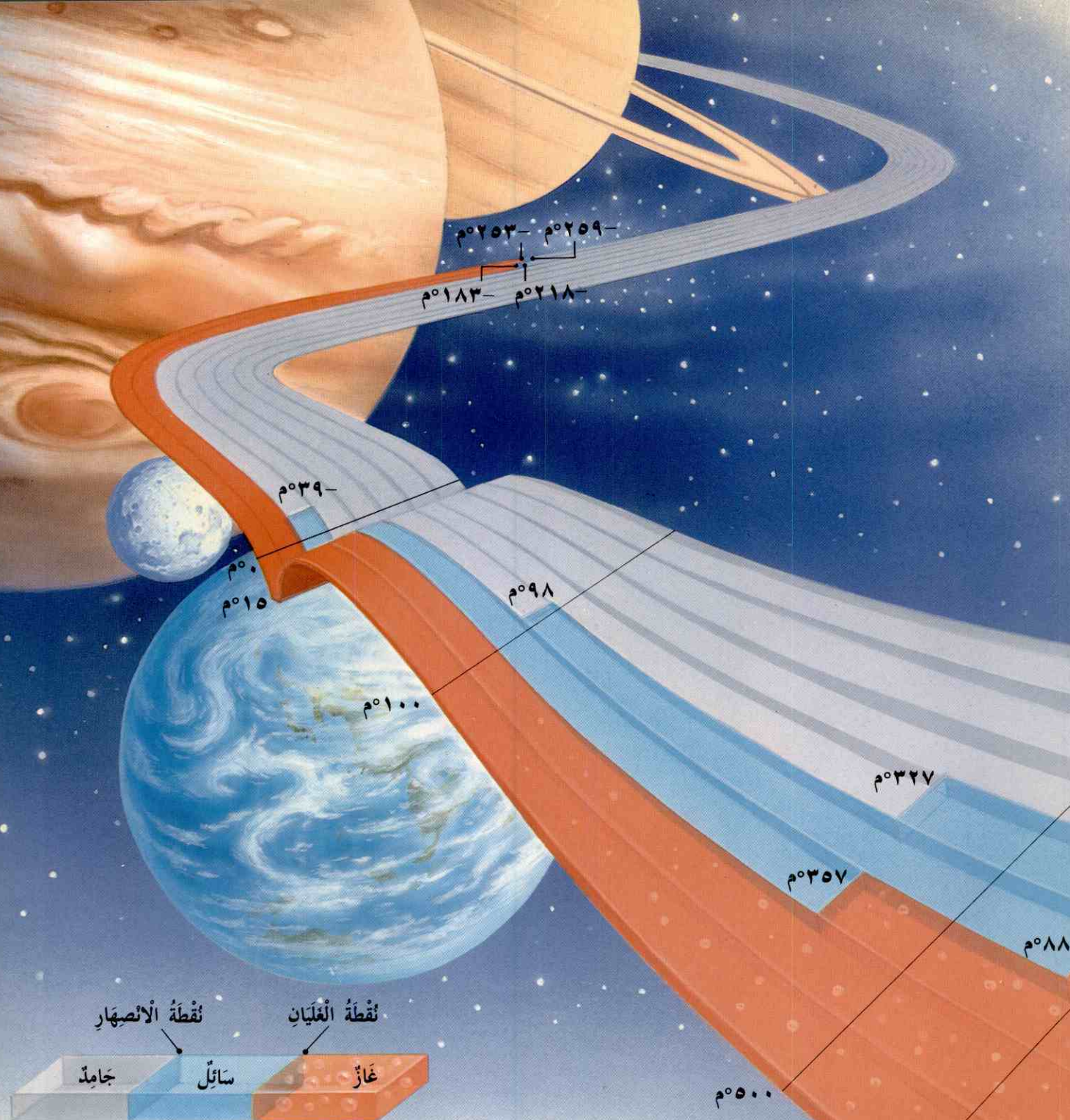


لماذا تكون معظم العناصر جامدة ؟

عنصر - فإن جميع العناصر توجد هناك على الصورة الغازية . وعلى أقمار زحل ، وأورانوس ، ونبتون ، ثقل درجة حرارة السطح عن -200°C - وهي أقل من نقطة انصهار أي عنصر - ولذلك يظهر التيتروجين كصقيع متجمد عليها ، وليس كغاز كما هو على الأرض .

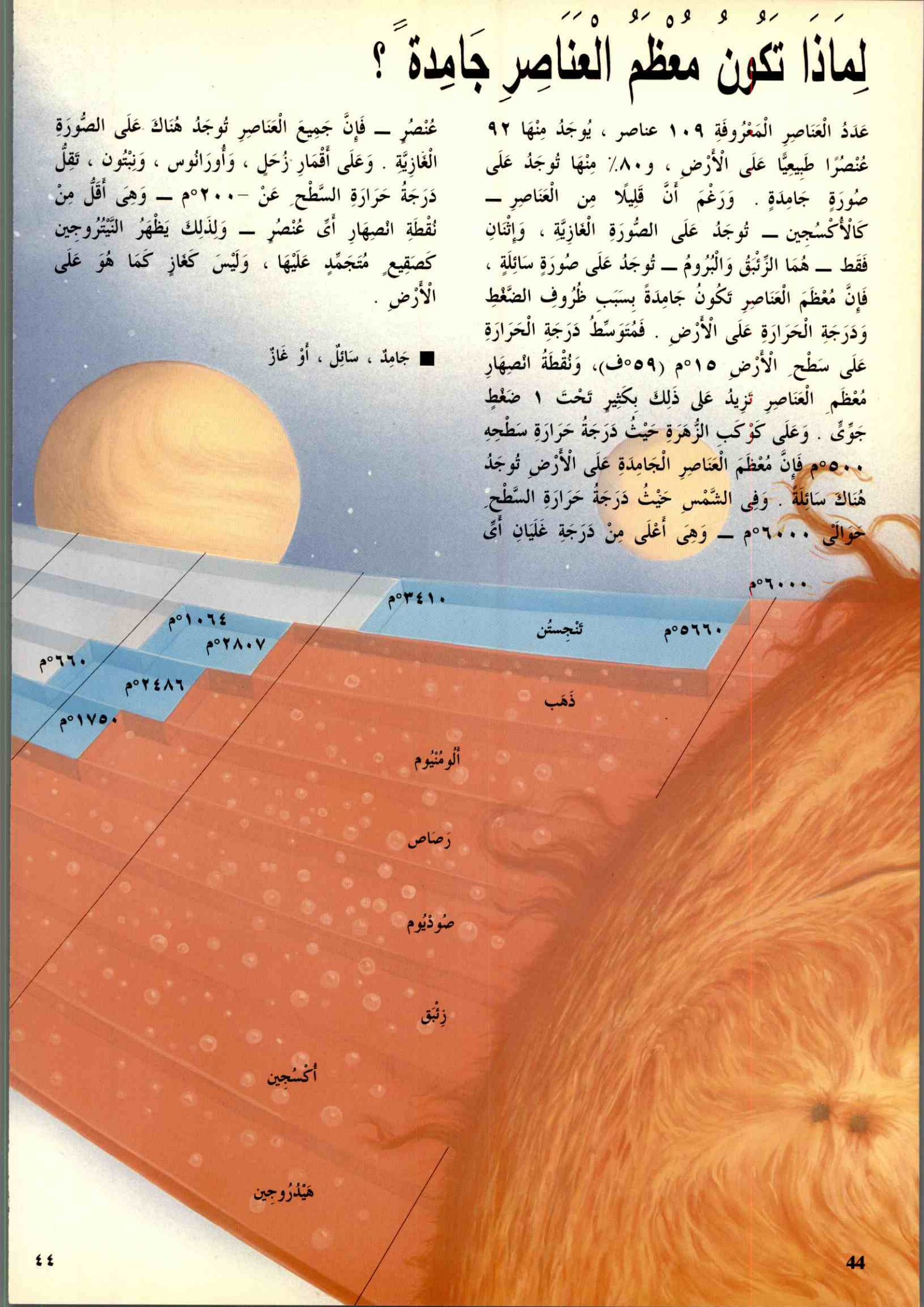
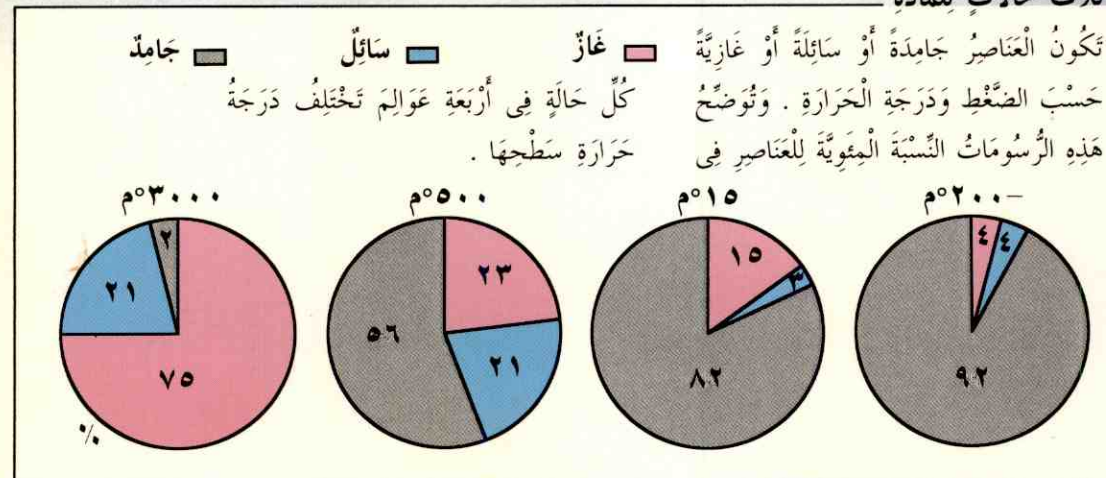
■ جامد ، سائل ، أو غاز

عدد العناصر المعروفة ١٠٩ عناصر ، يوجد منها ٩٢ عنصراً طبيعياً على الأرض ، و ٨٠٪ منها توجد على صورة جامدة . ورغم أن قليلاً من العناصر - كالأكسجين - توجد على الصورة الغازية ، وإثنان فقط - هما الرنبي والبوروم - توجد على صورة سائلة ، فإن معظم العناصر تكون جامدة بسبب ظروف الضغط ودرجة الحرارة على الأرض . فمتوسط درجة الحرارة على سطح الأرض 15°C (59°F) ، ونقطة انصهار معظم العناصر تزيد على ذلك بكثير تحت ١ ضغط جوي . وعلى كوكب الزهرة حيث درجة حرارة سطحه 500°C فإن معظم العناصر الجامدة على الأرض توجد هناك سائلة . وفي الشمس حيث درجة حرارة السطح حوالي 6000°C - وهي أعلى من درجة غليان أي



لكل عنصر درجتا انصهار وغليان خاصة ، تتحدد بهما حالته .

ثلاث حالات للمادة

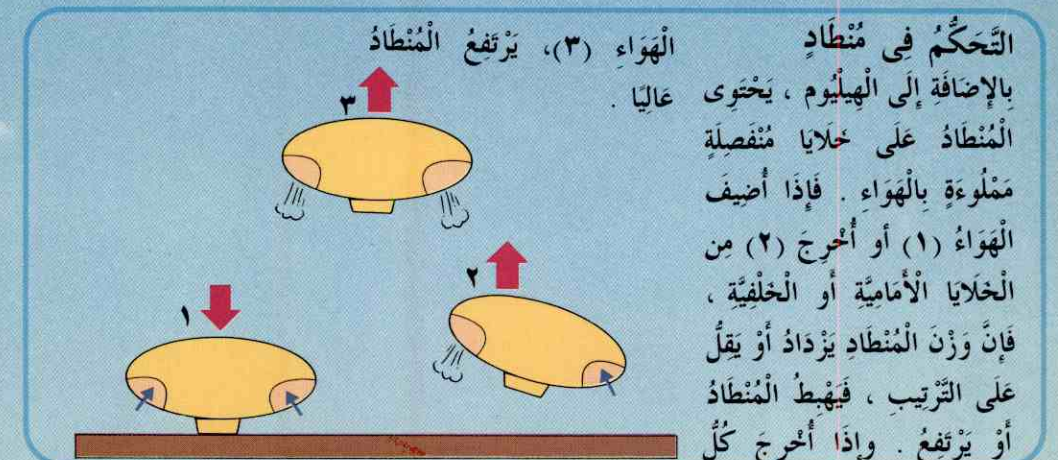
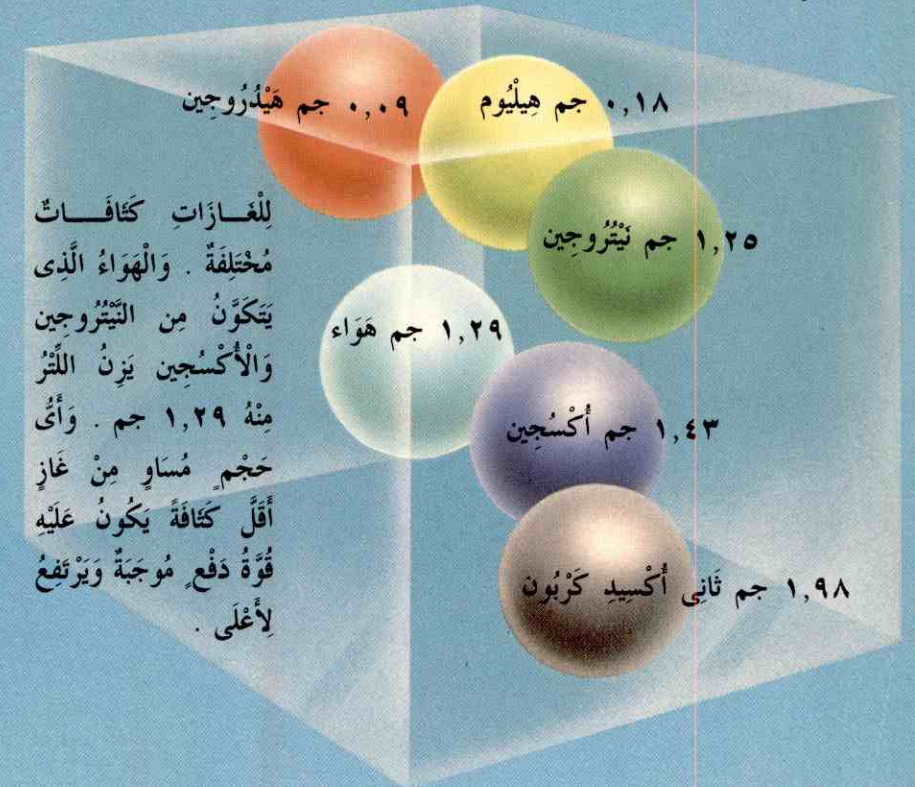


لماذا تملأ المناطيد بالهيليوم ؟

تطفو السفينة على الماء لأن الماء الذي يحل محله الجزء المغمور من السفينة أكبر من وزن السفينة كلها . والهواء من الموائع أيضا ، والمنطاد يحل محل مقدار من الهواء وزنه أكبر من وزن المنطاد . وأى حجم من غاز أخف من الهواء يحل محل حجم مساو من الهواء وزنه أكبر من وزن الغاز . والفرق بين وزن الغاز الذي يملأ المنطاد ، ووزن الهواء الذي يحل محله المنطاد يسمى قوة الدفع . وعند ٥٠ م (٣٢٠ ف) وتحت ضغط ١ ضغط جوى ، يزن اللتر من الهواء ١,٢٩ جم . بينما

وزن لتر واحد من الغاز

الغازات وقوة الدفع



يزن لتر الهيدروجين - وهو أخف العناصر - ٠,٠٩ جم فقط ، ويزن لتر الهيليوم - ثنى أخف الغازات - ٠,١٨ جم . ولذلك يولد الهيدروجين قوة دفع أكبر ولكنه سريع الاشتعال ، ولذلك يستخدم غاز الهيليوم - غير القابل للاشتعال - فى المناطيد . ومنطاد مملوء بالهيليوم الذى يحل محل ٦,٦٦٦ مترا مكعبا من الهواء ، يكون عليه قوة دفع تعادل ٧٤٠٠ ثقل كجم . فإذا كان وزن المنطاد نفسه ٤٥٠٠ ثقل كيلو جرام ، فإنه يمكنه أن يحمل شحنة تزن ٢٩٠٠ كجم .

قوة الدفع

٧٤٠٠ كجم

٣٦٦٦٦ هيليوم

وزن المنطاد

٤٥٠٠ كجم

وزن الحمولة

٢٩٠٠ كجم

قوة دفع على منطاد
قوة الدفع على المنطاد هى الفرق بين وزنه ووزن الهواء الذى يحل محله المنطاد . وكلما زاد الفرق ، زادت الحمولة التى يمكن للمنطاد رفعها .

كيف يزيل الصابون القذارة ؟

الصابون يمتص أو تتعلق بجزيئات القذارة الزيتية غير القطبية . وفي نفس الوقت فإن النهاية الهيدروفيلية تحيط بدقائق القذارة الزيتية تمامًا مكونة تركيبًا كرويًا يسمى مجمعات . وجزيئات القذارة المحاصرة تكون معلقة في الماء ومنوعة من إعادة التصاقها بالسيج . وبشطف الماء الصابوني تزال جزيئات القذارة المعلقة فيه .

إن العملية البسيطة لغسل اليدين أو الملابس بالصابون ، تتضمن تفاعلات كيميائية معقدة على المستوى الجزيئي . وعادة ، فإن القذارة في الملابس تشمل التراب من الهواء وذوئًا من الجسم . ولأن الماء قطبي (أي له شحنة كهربائية صغيرة ص ٤٢ - ٤٣) ، والزيت غير قطبي (بدون شحنة) ، فإن المادتين لا يمتزجان ، ولا يذيب الماء وحده لإزالة القذر الزيتي . ولكن جزيء الصابون به التوازن : نهاية قطبية تسمى هيدروفيليك أو ذوابة في الماء ، ونهاية غير قطبية تسمى هيدروفوبيك أو غير قابلة للذوبان . وتعمل النهايتان معًا لإزالة القذارة . فالنهاية غير القطبية الهيدروفوبيك في جزيئات

كيف يعمل الصابون

١ النهاية غير القطبية لجزيئات الصابون تذوب في القذارة الزيتية ، والنهاية القطبية تغلف السطح الزيتي .

جزيئات صابون

قذارة زيتية

السجة

٣ النهايات القطبية لجزيئات الصابون تحيط بالزيت ، وتدفعه بعيدًا عن السيج . يصل الصابون الزيت والماء المنفصلين ، ويشتت الزيت .

٢ تضيف دقائق الصابون قوة التوتر السطحي للماء أو قوة التجاذب بين جزيئات الماء ، وتسمح للماء بملء فجوات السيج .

في تركيب يسمى مجمعات .



مجمع

جزيئات الصابون تتكون جزيئات الصابون من نهايات هيدروفيلية وهيدروفوبية . والنهايات الهيدروفوبية تتصق بالقذارة أو الزيت ، وتحيط بها تمامًا النهايات الهيدروفيلية (يسار)



بدون الصابون ، يتكثف الزيت معًا .

كيف تنتج الألعاب النارية الألوان ؟

أُخترت الألعاب النارية في الصين منذ حوالي ٢٠٠٠ عام ، وهي تملأ السماء بألوان وأشكال رائعة ، وهي مثال واضح على سلوك الإلكترونات في وجود فائض من الطاقة أو الحرارة . فعندما تسخن مادة نتيجة انفجار مسحوق البارود الأسود - كما في هذه الحالة - فإن الإلكترونات الذرات تثار وتقفز من مداراتها المستقرة إلى مدارات جديدة في مستويات طاقة أعلى . ولكن هذا الوضع يكون غير مستقر ، فسرعان ما تعود الإلكترونات

إلى مداراتها العادية . وأثناء هذه العملية ، تُحرر كمًا هائلًا من الطاقة أو الفوتونات ، في شكل ضوء مرئي ، هو الخطوط المضيئة التي تظهر في السماء عند إطلاق صواريخ الألعاب النارية . ويحرر كل عنصر طاقة ضوئية لها أطوال موجية خاصة تُعطى لونا محددًا . فالصوديوم يُستخدم لإعطاء الضوء الأصفر ، والأملاح الاسترانسيوم والليثيوم للأحمر ، والنحاس للأزرق ، والباريوم للأخضر . وتجمع الألوان والأصوات يخلق جوًا مثيرًا مبهجًا .

ذرة صوديوم تُحرر ضوءًا أصفر

ذرة صوديوم

إلكترون

نواة

إلكترون عائد إلى مداره العادي

إطلاق ضوء

إلكترون مثار

■ إلكترونات مثارة

اللون والطول الموجي تتوقف الألوان الناتجة على المواد الموجودة في الصاروخ . وعندما تحترق بعض الفلزات تُنتج لها لون مميز : أحمر لليثيوم ، أصفر للصوديوم ، أخضر للباريوم ، وأزرق للنحاس .

الطول الموجي (بالنانومتر)

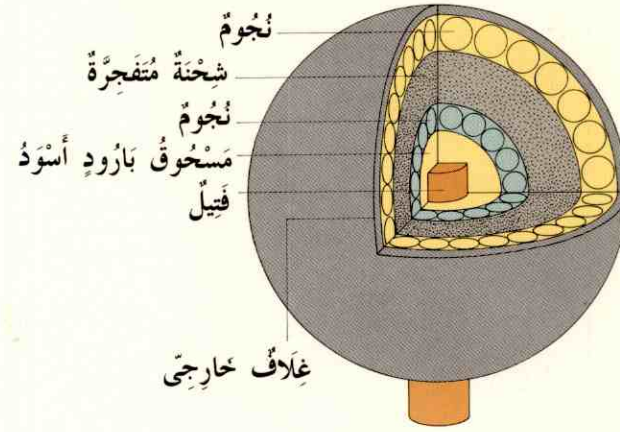
ليثيوم ٦٧٠

صوديوم ٥٨٩

باريوم ٥٥٤

نحاس ٤٠٤

كيف تحترق الألعاب النارية تحوي الأغلفة مخلوطًا من مسحوق البارود ومركبات تُنتج الضوء . ويُشعل فتيل دَفَاعَاتِ البارود التي تدفع الغلاف في الهواء . ثم يُحرر فتيل آخر متأخر التوقيت شحنة متفجرة . تُشعل البارود يلهب ذي أشكال جميلة بسبب نجوم الأملاح .



العادية ، باعثة شحنة ضوئية ذات طول موجي معين . والصوديوم هنا يُعطي ضوءًا أصفر .

تدفع الطاقة الحرارية إلكترونات ذرة إلى مدارات جديدة في مستويات طاقة أعلى . ثم تعود بسرعة إلى مداراتها

كَيْفَ يُمْكِنُ إِزَالَةُ الرَّوَاحِ الْكَرِيهَةِ ؟

تُنتِجُ الرَّوَاحُ الْجَيِّدَةُ أَوْ الْكَرِيهَةُ بِوَاسِطَةِ الْجُزْئِيَّاتِ الْمُتَحَرِّرَةِ مِنْ سَطْحِ الْمَوَادِّ الْمُخْتَلِفَةِ . فَسَمَكَةُ طَارِجَةِ لَيْسَتْ لَهَا أُنَى رَائِحَةٍ عَلَى الْإِطْلَاقِ ، وَلَكِنَّ الْبَكْتَرِيَا عَلَى سَمَكَةٍ مُتَحَلِّلَةٍ تُحَرِّرُ جُزْئِيَّاتٍ ذَاتَ رَائِحَةٍ قَوِيَّةٍ تُحَسُّ بِهَا مُسْتَقْبَلَاتُ غَضُو الشَّمِّ فِي الْأَنْفِ بِسُرْعَةٍ . وَيُمْكِنُ التَّخْلُصُ مِنَ الرَّوَاحِ فِيزِيَاً ، أَوْ كِيمِيَاً ، أَوْ بِيُولُوجِيَاً .

وَيَتِمُّ التَّخْلُصُ مِنَ الرَّوَاحِ طَبِيعِيًّا بِاسْتِخْدَامِ مُرَشَّحَاتِ الْكَرْبُونِ الْمُنَشَّطَةِ ، كَمَا فِي الثَّلَاجَةِ (أَسْفَل) . وَتُحْتَوَى بِلُورَةٍ دَقِيقَةٍ مِنَ الْكَرْبُونِ الْمُنَشَّطِ عَلَى عَدَدٍ مِنَ الْفُتُحَاتِ أَوْ الْمَسَامِ يُعْطَى لِلْبُلُورَةِ مِسَاحَةٌ سَطْحِيَّةٌ كَبِيرَةٌ جَدًّا بِالنِّسْبَةِ لِحَجْمِهَا . وَتَصْطَلِقُ جُزْئِيَّاتِ الرَّائِحَةِ الْمُحَلَّقَةِ فِي الْهَوَاءِ ، بِدَقَائِقِ الْكَرْبُونِ وَيَتِمُّ مُحَاصَرُهَا فِي هَذِهِ

كَرْبُونٌ مُنَشَّطٌ

يُصْنَعُ الْكَرْبُونُ الْمُنَشَّطُ مِنَ الْمُرَكَّبَاتِ الْعُضْوِيَّةِ مِثْلَ قَشُورِ جُوزِ الْهِنْدِ أَوْ عِظَامِ الْحَيَوَانَاتِ ، الَّتِي يَتِمُّ كَرْبَتْهَا بِالْحَرِّ عِنْدَ دَرَجَاتٍ عَالِيَةٍ ، ثُمَّ تُسَخِّنُهَا بِالْبَخَارِ بَيْنَ ٨٠٠ ، ١٠٠٠°م فَتُنتِجُ بُلُورَاتِ كَرْبُونٍ ذَاتَ سَطْحٍ مُتَبَثِّرٍ ، يَحْتَوِي آلاَفَ الْمَسَامِ الْمِيكْرُوسُكُوبِيَّةِ . وَيَتِمُّ اصْطِيَادُ جُزْئِيَّاتِ الرَّوَاحِ دَاخِلَ هَذِهِ الْمَسَامِ ، وَتَرْوُلُ مِنَ الْهَوَاءِ .

قِطَاعٌ غَرَضِيٌّ فِي كَرْبُونٍ مُنَشَّطٍ

جُزْئِيَّاتُ رَائِحَةٍ

مَسَامٌ

الْمَسَامِ . وَبَعْضُ الْوَسَائِطِ الْأُخْرَى الَّتِي تَعْمَلُ بِطَرِيقَةٍ مُشَابِهَةٍ ، قَدْ تَحْتَوِي عَلَى جُلِّ السَّيْلِيكَا وَبُوكْسَيْتِ مُنَشَّطٍ .

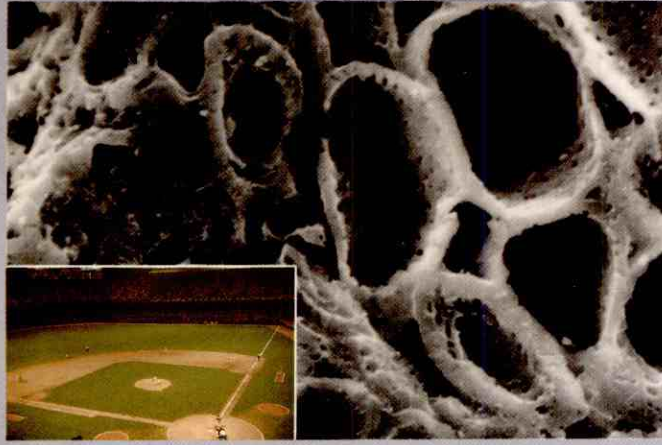
أَمَّا التَّخْلُصُ مِنْهَا كِيمِيَاً فَيَتِمُّ بِاسْتِخْدَامِ الْأَحْمَاضِ لِتُعَادِلَ الرَّوَاحِ الْقَلْوِيَّةَ ، وَالْقَلْوِيَّاتِ لِتُعَادِلَ الرَّوَاحِ الْحَمْضِيَّةَ . وَلَكِنَّ قَلِيلًا مِنَ الْمَوَادِّ يُمَكِّنُ مُعَالَجَتَهَا كِيمِيَاً .

وَالْإِزَالَةُ الْبِيُولُوجِيَّةُ لِلرَّوَاحِ ، تَتِمُّ بِاسْتِخْدَامِ أَعْضَاءِ حَيَوِيَّةٍ مِيكْرُوسُكُوبِيَّةٍ لِتَكْسِرَ جُزْئِيَّاتِ الرَّوَاحِ ، فَتُصْبِحَ عَدِيمَةُ الرَّائِحَةِ . وَالْوَسَائِطُ الْبِيُولُوجِيَّةُ مَحْدُودَةٌ ، فَقَدْ تَكُونُ بِشَرُوطٍ مِثْلِ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ .

وَلِهَذَا فَإِنَّ الْكَرْبُونِ الْمُنَشَّطَ هُوَ أَكْثَرُ الْوَسَائِلِ فَعَالِيَةً لِإِزَالَةِ الرَّوَاحِ .

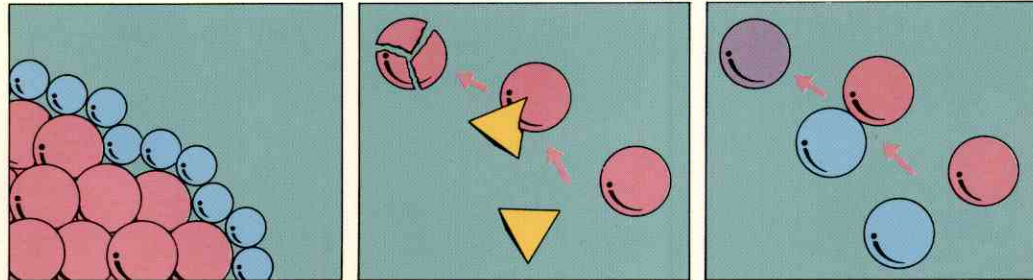
سَطْحُ الْكَرْبُونِ الْمُنَشَّطِ

إِذَا بُسِطَ سَطْحُ ١ جَمٍّ مِنَ الْكَرْبُونِ الْمُنَشَّطِ ، فَإِنَّهُ يُعْطَى حَوَالِي ٢٠٠٠ م^٢ ، أَيْ مَا يُعَادِلُ مِسَاحَةَ مَلْعَبِ كُرَةِ السَّلَةِ . (يَعْنِي) صُورَةٌ لَهُ بِالْمِيكْرُوسُكُوبِ مُكَبَّرَةٌ ٣٥٠ مَرَّةً . وَتُظْهَرُ الْمَسَامُ كَأَنَّهَا حَفَرٌ عَلَى سَطْحِ الْقَمَرِ .



كَرْبُونٌ مُنَشَّطٌ

طُرُقٌ أُخْرَى لِلتَّخْلُصِ مِنَ الرَّوَاحِ



تُعَادِلُ كِيمِيَاً : الْقَلْوِيَّاتُ (أَزْرَقُ) وَالْأَحْمَاضُ (أَرْجَوَانِي) يُلْغِي كُلَّ مِنْهُمَا الْآخَرَ .
إِزَالَةٌ بِيُولُوجِيَّةٌ : أَعْضَاءُ حَيَوِيَّةٌ دَقِيقَةٌ تُهَاجِمُ جُزْئِيَّاتِ الرَّائِحَةِ وَتَكْسِرُهَا .
بِالتَّعْطِيقَةِ : تُعْطَى الرَّوَاحُ الْكَرِيهَةُ بِقِنَاعٍ يُنْتِجُ رَوَاحَ طَبِيعَةً .

3 الطاقة الكيميائية

عندما يختلط البنزين مع الهواء ويحترق ، يحدث تحول سريع وعنيف . وينتج هذا التفاعل الكيميائي ثاني أكسيد الكربون والماء والطاقة الكافية لتحريك سيارة . وفي سلسلة أخرى من التفاعلات الكيميائية يتحول سكر الجلوكوز إلى ثاني أكسيد الكربون والماء . ورغم أن هذه التفاعلات الأخيرة أهدأ ، إلا أن الطاقة الناتجة كافية لتنشيط الإنسان .

ويحدث في الكون عدد لا يحصى من التفاعلات الكيميائية المختلفة ، التي يحدث فيها كلها تغيرات في تركيب المادة . ويتضمن هذا التغير إعادة ترتيب ذرات مجموعة من الجزيئات ، وتكسير الروابط المعقدة التي تربط بينها ، لينتج ترتيب جديد . فعندما يصدأ الحديد — مثلاً — تتحد جزيئات الأكسجين مع ذرات الحديد لتكوين مركباً جديداً هو أكسيد الحديد وتترتب الذرات في أكسيد الحديد ترتيباً مختلفاً عن جزيئات الأكسجين أو الحديد . وبعض التفاعلات قد تحدث ببطء وتنتج قدراً قليلاً من الطاقة . وتحتاج تفاعلات أخرى إلى مصدر مستقل للطاقة قبل أن تحدث . وفي سلسلة التفاعلات الكيميائية المعروفة بالتمثيل الضوئي ، يستخدم النبات طاقة الشمس ليربط بين ٦ جزيئات ثاني أكسيد الكربون ، ٦ جزيئات ماء لينتج جزيئاً واحداً من الجلوكوز ، و ٦ جزيئات أكسجين .

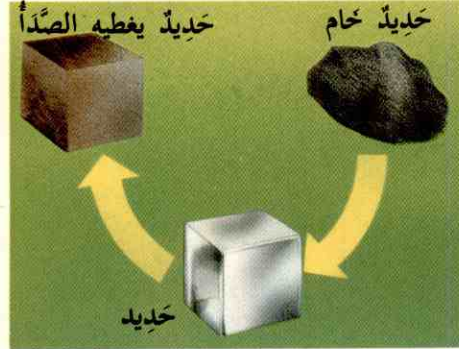
صاروخ أطلق إلى الفضاء ، احتاج إلى طاقة كبيرة للتغلب على الجاذبية الأرضية . ومصدر هذه الطاقة هي التفاعلات الكيميائية السريعة التي تحدث عند خلط الوقود بالأكسجين وإشعاله في آلات الصاروخ .



لِمَاذَا يَصَدَأُ الْحَدِيدُ ؟

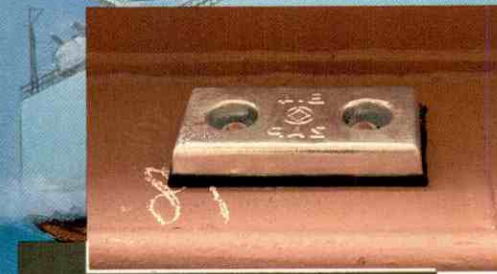
يُوجَدُ الْحَدِيدُ فِي الطَّبِيعَةِ مُتَّحِداً مَعَ عُنَاوِرٍ أُخْرَى مِثْلَ الْأَكْسِجِينِ ، وَيُسَمَّى الْحَامُ أَكْسِيدَ الْحَدِيدِ . وَعِنْدَمَا يُسْتَخْلَصُ الْحَدِيدُ مِنْهُ وَيُصَنَّعُ إِلَى صُلْبٍ ، فَإِنَّهُ يَتَفَاعَلُ بِسُهُولَةٍ مَعَ الْمَوَادِّ الْأُخْرَى . وَعِنْدَمَا يَتَلَامَسُ مَعَ الْأَكْسِجِينِ فِي الْهَوَاءِ أَوْ الْمَاءِ ، يَتِمُّ تَفَاعُلُ تَاكْسِدٍ - اخْتِزَالٍ ، وَيَتَحَوَّلُ تَدْرِيجِيًّا إِلَى شَكْلِهِ الطَّبِيعِيِّ كَأَكْسِيدِ حَدِيدٍ . عَلَى خُطَوَتَيْنِ : التَّأَكْسِدُ ، حَيْثُ تَفْقَدُ الذَّرَاتُ الْإِلِكْتُرُونَاتِ ، وَالِاخْتِزَالُ حَيْثُ تَكْتَسِبُ الذَّرَاتُ الْإِلِكْتُرُونَاتِ . وَإِذَا تَعَرَّضَ الْحَدِيدُ لِلْمَاءِ ، مِثْلَ جِسْمِ السَّفِينَةِ (يسار) فَإِنَّ ذَرَّاتِ الْأَكْسِجِينِ الدَّائِبِ فِي الْمَاءِ تُجَذِّبُ الْإِلِكْتُرُونَاتِ مِنْ ذَرَّاتِ الْحَدِيدِ وَتُنتِجُ أَيُونَاتِ حَدِيدٍ مُوجِبَةٍ $(Fe+2)$. كَمَا تَتَفَاعَلُ ذَرَّاتُ الْأَكْسِجِينِ مَعَ جُزْئِيَّاتِ الْمَاءِ الَّتِي تَكْتَسِبُ الْإِلِكْتُرُونَاتِ ، وَتُخْتِزَلُ إِلَى أَيُونَاتِ هَيْدُرُوكْسِيدِ (OH^-) سَالِيَةٍ تَلْتَصِقُ بِأَيُونَاتِ الْحَدِيدِ مُكَوِّنَةً هَيْدُرُوكْسِيدَ الْحَدِيدِ $[Fe(OH)_2]$. وَيَتَفَاعَلُ الْأَكْسِجِينُ الْبَاقِي الْمَذَابِ بِطَءٍ مَعَ الْهَيْدُرُوكْسِيدِ مُكَوِّنًا أَكْسِيدَ الْحَدِيدِ أَوْ الصَّدَأَ $[Fe_2O_3]$. وَهُوَ هَشٌّ يَتَفَشَّرُ بِسُرْعَةٍ فَيَكْشِفُ ذَرَّاتِ الْحَدِيدِ . وَتَتَكَرَّرُ الْعَمَلِيَّةُ مِنْ جَدِيدٍ وَيُمْكِنُ إِيقَافُ الصَّدَأِ بِتَعْوِضِ الْإِلِكْتُرُونَاتِ الَّتِي فَقَدَهَا الْحَدِيدُ بِاسْتِخْدَامِ مَصَاعِدِ (أُنُودٍ) تَعْوِضِيَّةٍ أَوْ بِتَسْلِيْطِ جَهْدٍ كَهْرَبِيِّ مُنْخَفِضٍ عَلَى جِسْمِ السَّفِينَةِ فِي مُقَابِلِ التَّفَاعُلِ التَّأَكْسِدِيِّ الْاِخْتِزَالِيِّ .

مِنْ حَامٍ إِلَى حَدِيدٍ إِلَى صَدَأٍ
يَعْتَرُّ رَجَالُ الْمَنَاجِمِ عَلَى حَامِ الْحَدِيدِ
كَأَكْسِيدِ حَدِيدٍ . وَيَتِمُّ الْخُصُولُ عَلَى الْحَدِيدِ
النَّقْيُ فِي قُرْنٍ لَافِحٍ حَيْثُ يُسْتَهْلَكُ ٢ طُنٍّ مِنْ
الْحَامِ لِلْخُصُولِ عَلَى ١ طُنٍّ مِنَ الْحَدِيدِ .
وَبِمُرُورِ الْوَقْتِ يَتَّحِدُ الْحَدِيدُ ثَانِيَةً مَعَ
الْأَكْسِجِينِ ، فَيَصْدَأُ .

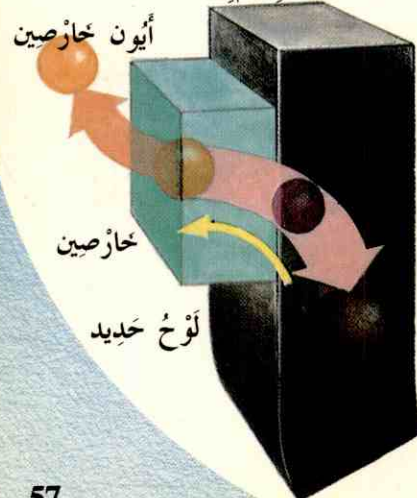


- كَيْفَ تَصْدَأُ الْأَشْيَاءُ ؟
- ١ عِنْدَ مَكَانِ التَّأَكْسِدِ أَوْ الْمَصْعَدِ ، تَتَفَاعَلُ ذَرَّاتُ الْحَدِيدِ مَعَ الْأَكْسِجِينِ الْمَذَابِ فِي الْمَاءِ وَتَفْقَدُ الْإِلِكْتُرُونِينَ ، وَتَصْبِيحُ أَيُونَاتِ حَدِيدٍ مُوجِبَةٍ .
- ٢ عِنْدَ مَكَانِ الْاِخْتِزَالِ أَوْ الْمَهْبِطِ ، تَكْتَسِبُ جُزْئِيَّاتُ الْمَاءِ الْإِلِكْتُرُونَاتِ ، وَتَنْقَسِمُ إِلَى ذَرَّاتِ هَيْدُرُوجِينَ ، وَأَيُونَاتِ هَيْدُرُوكْسِيدِ سَالِيَةٍ (OH^-) تَتَّحِدُ مَعَ أَيُونَاتِ الْحَدِيدِ .
- ٣ بِمُجَرَّدِ اتِّحَادِ أَيُونَاتِ الْحَدِيدِ الْمُوجِبَةِ مَعَ أَيُونَاتِ الْهَيْدُرُوكْسِيدِ السَّالِيَةِ يَتَكُونُ الصَّدَأُ . وَتِيَّارُ الْإِلِكْتُرُونَاتِ يُسَبِّبُ تِيَّارًا كَهْرَبِيًّا ضَعِيفًا .

■ إِيقَافُ الصَّدَأِ



مِصْعَدٌ خَارِصِينَ مُلْتَصِقٌ بِالسَّفِينَةِ ، يَتَّكِلُ
بَدَلًا مِنْ حَدِيدِ جِسْمِ السَّفِينَةِ .



مِصْعَدٌ مُضَحٍّ
لِأَنَّ الْخَارِصِينَ يَفْقَدُ الْإِلِكْتُرُونَاتِهِ
أَسْرَعَ مِنَ الْحَدِيدِ ، فَإِنَّهُ يُسْتَخْدَمُ
كِمِصْعَدٍ مُضَحٍّ يُعَوِّضُ الْإِلِكْتُرُونَاتِ
الَّتِي يَفْقَدُهَا الْحَدِيدُ عِنْدَ التَّأَكْسِدِ .

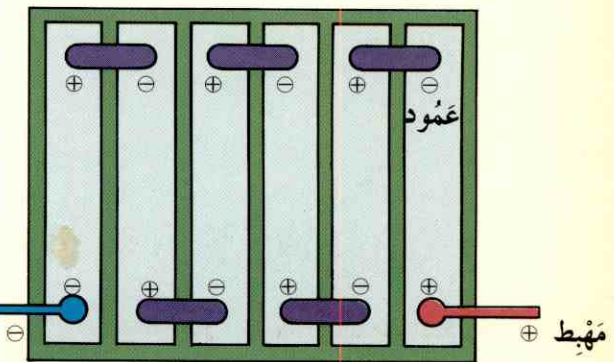


خَارِصِينَ



كيف تولد البطاريات الكهرباء؟

تتكون بطاريات السيارات من أعمدة كهروكيميائية تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية. وداخل البطارية (يسار) تكون الألواح السالبة أو المصاعد من الرصاص (pb)، والألواح الموجبة أو المهبط من أكسيد الرصاص (pbO₂)، وجميعها مغمورة في محلول حمض الكبريتيك (H₂SO₄). وعندما يُدار مفتاح التشغيل ليَقِف الدائرة الكهربائية، فإن البطارية تولد الكهرباء في تفاعل تأكسدي اختزالي. فعند المصعد، يفقد الرصاص إلكترونين (2e⁻) ويتحول إلى أيونات رصاص موجبة (pb²⁺) تتحد مع أيونات الكبريتات (so₄²⁻) السالبة وتنتج كبريتات الرصاص. وعند المهبط، يكتسب أكسيد الرصاص إلكترونات ويحرر الأكسجين الذي يلتصق بأيونات الهيدروجين لينتج الماء وكبريتات الرصاص. وأثناء حدوث هذا التفاعل فإن تيار الإلكترونات يُولد تياراً كهربائياً. وتزداد كمية الماء وكبريتات الرصاص، وأكسيد الرصاص وتركيز حمض الكبريتيك. وعندما تستهلك المواد المتفاعلة، يتوقف إنتاج البطارية للكهرباء. ويمكن عكس التفاعل، بإعادة شحن البطارية.

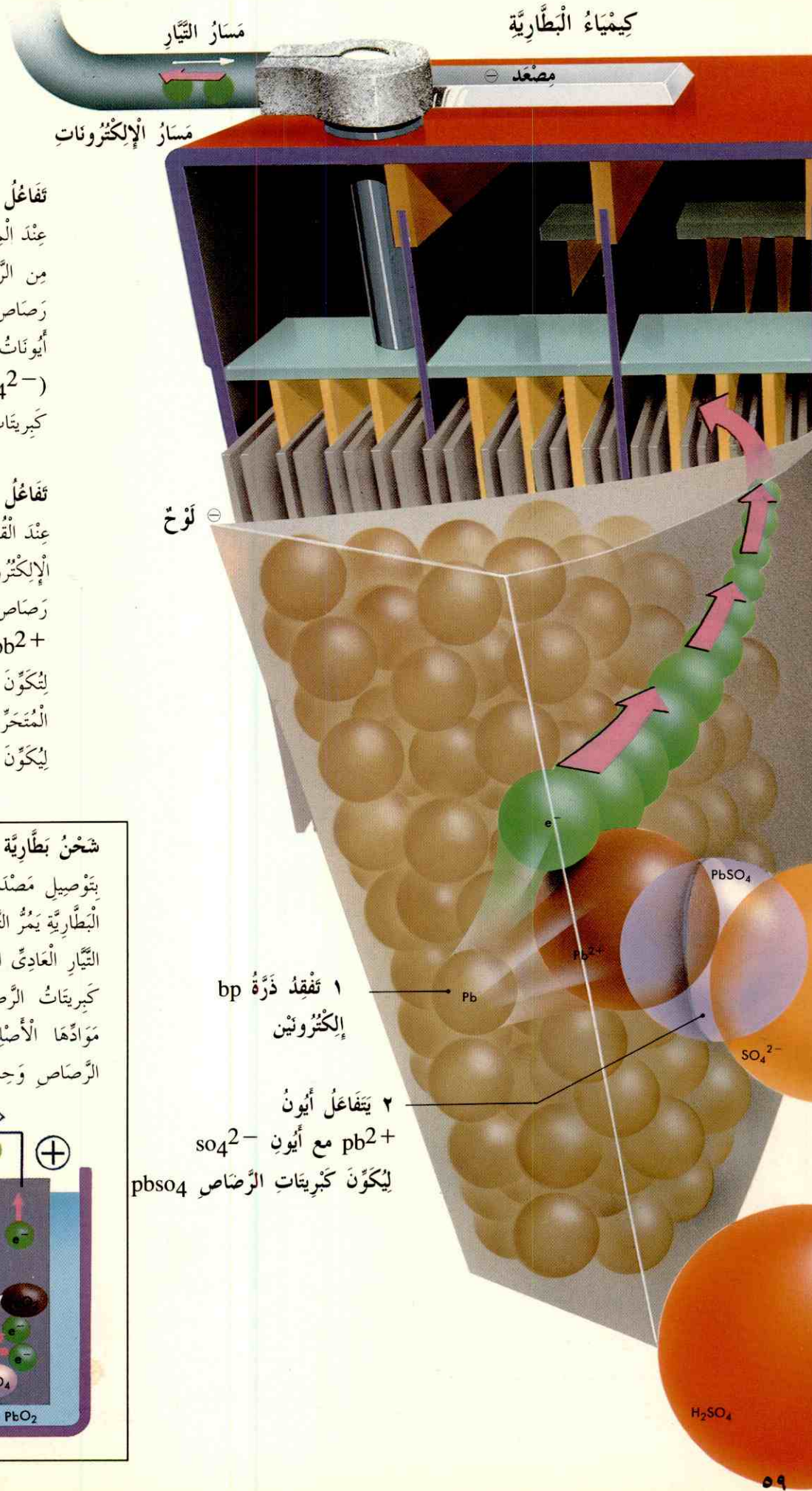


٣ الأكسجين المتحرر من pbo₂ يلتصق بأيونات الهيدروجين مكوناً الماء.

٤ عندما يفقد pbo₂ الأكسجين يتحول إلى أيونات رصاص pb²⁺

٥ تتفاعل أيونات الرصاص مع أيونات الكبريتات لتكوين كبريتات الرصاص (pbso₄)

تركيب بطارية تتكون بطارية السيارة من ستة أعمدة لكل منها طرف موجب وطرف سالب. ويُولد العمود ٢ فولت من الطاقة. ويتوصّلها على التوالي، تنتج البطارية ١٢ فولت.



تفاعل المصعد

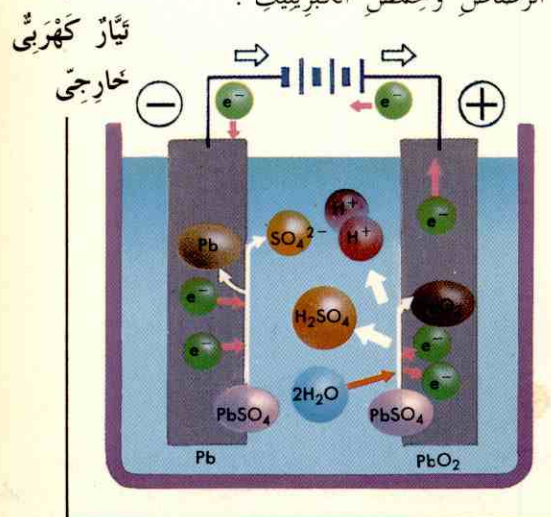
عند المصعد (فوق - يمين) تفقد كل ذرة من الرصاص ٢ إلكترون وتصبح أيون رصاص موجب (pb²⁺). وتتفاعل أيونات الرصاص مع أيونات الكبريتات (so₄²⁻) في حمض الكبريتيك وتكون كبريتات الرصاص.

تفاعل المهبط

عند القطب الموجب (أقصى يمين) تختزل الإلكترونات أيونات الرصاص في أكسيد رصاص من bp⁴⁺ إلى أيونات رصاص pb²⁺ تتحد مع أيونات الكبريتات لتكوين كبريتات الرصاص. والأكسجين المتحرر يتحد مع أيونات الهيدروجين ليكون الماء.

شحن بطارية

بتوصيل مصدر تيار كهربائي خارجي يقطبي البطارية يمر التيار في البطارية في عكس اتجاه التيار العادي المستمد من البطارية. فتتحول كبريتات الرصاص والماء مرة أخرى إلى موادها الأصلية: الرصاص وثاني أكسيد الرصاص وحمض الكبريتيك.



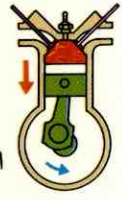
كَيْفَ يَدُورُ مَحْرَكُ السَّيَّارَةِ ؟

الْمَكْبَسُ وَالْعَمُودُ الْمَرْفَقِيُّ



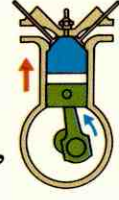
عَادِمٌ

يُفْتَحُ صِمَامُ الْعَادِمِ عِنْدَ
ارْتِفَاعِ الْمَكْبَسِ ، لِيُطْرَدَ
غَازَاتُ الْعَادِمِ .



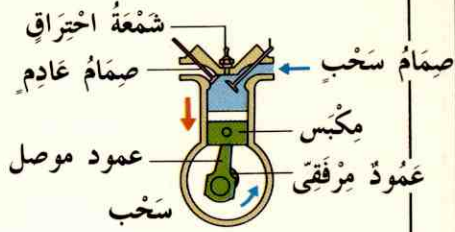
اخْتِرَاقٌ

شَرَارَةٌ تُشْعَلُ الْبَنْزِينَ ،
فَيَضْغَطُ عَلَى الْمَكْبَسِ
لِيَهْبِطَ .



ضَغْطٌ

يَدُورُ الْعَمُودُ الْمَرْفَقِيُّ وَيَدْفَعُ
الْمَكْبَسَ لِأَعْلَى ، وَيَضْغَطُ
الْغَازَ .



صِمَامُ سَحَبٍ
مَكْبَسٌ
عَمُودٌ مَرْفَقِيٌّ
سَحَبٌ

يُفْتَحُ صِمَامُ السَّحَبِ عِنْدَ
نُزُولِ الْمَكْبَسِ فَيَدْخُلُ الْهَوَاءُ
وَالْقَوَدُ .

شَمْعَةُ اخْتِرَاقٍ

٣ اخْتِرَاقٌ : تَحْدُثُ شَرَارَةٌ تُسَبِّبُ اتِّحَادَ
الْبَنْزِينَ وَالْأَكْسِجِينِ . وَأَوَّلُ أَكْسِيدِ
الْكَرْبُونِ وَبُخَارِ الْمَاءِ النَّاتِجَانِ يَضْغَطَانِ
عَلَى الْمَكْبَسِ لِيَهْبِطَ .

عَادِمٌ

٤ عَادِمٌ : يَتَحَرَّكُ الْمَكْبَسُ
لِأَعْلَى ، فَيُفْتَحُ صِمَامُ
الْعَادِمِ لِيُخْرِجَ بُخَارَ الْمَاءِ
وَأَوَّلَ أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ .

١ سَحَبٌ : فِي مِشْوَارِ السَّحَبِ ، يَهْبِطُ
الْمَكْبَسُ وَيَسْحَبُ مَخْلُوطَ الْبَنْزِينَ
وَالْهَوَاءِ خِلَالَ صِمَامِ السَّحَبِ الْمَفْتُوحِ
إِلَى دَاخِلِ الْأُسْطُوَانَةِ .

٢ ضَغْطٌ : عِنْدَمَا يَرْتَفِعُ الْمَكْبَسُ ، فَإِنَّهُ
يَضْغَطُ الْمَخْلُوطَ فَتَرْتَفِعُ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ
وَالضَّغْطُ دَاخِلِ الْأُسْطُوَانَةِ .

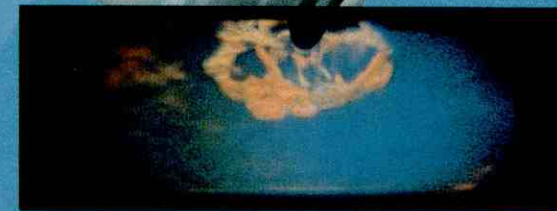
اخْتِرَاقُ الْبَنْزِينَ

جُزْئِيَّاتُ أَكْسِجِينٍ

جُزْئِيَّاتُ بَنْزِينٍ

مَكْبَسٌ

عِنْدَمَا يُدِيرُ سَائِقُ سَيَّارَةٍ مِفْتَاحَ التَّشْغِيلِ ، يَمُرُّ تَيَّارٌ إِلَى شَمْعَةِ
الْاخْتِرَاقِ ، الَّتِي تَحْدُثُ شَرَارَةً تُشْعَلُ مَخْلُوطَ الْبَنْزِينِ وَالْهَوَاءِ فِي
الْأُسْطُوَانَاتِ . فَتَكْتَسِبُ السَّيَّارَةُ الْقُدْرَةَ . وَدَوْرَةُ الْاخْتِرَاقِ تَحْدُثُ
عَلَى ٤ خُطُواتٍ : سَحَبٍ ، وَضَغْطٍ ، وَاخْتِرَاقٍ ، ثُمَّ عَادِمٍ ، وَعِنْدَ
هَبُوطِ الْمَكْبَسِ ، يُفْتَحُ صِمَامُ السَّحَبِ ، وَيَسْحَبُ خَلِيطًا مِنَ الْهَوَاءِ
وَالْبَنْزِينِ إِلَى دَاخِلِ الْأُسْطُوَانَةِ . وَعِنْدَ ارْتِفَاعِ الْمَكْبَسِ ، يُقْفَلُ صِمَامُ
السَّحَبِ ، وَيَضْغَطُ الْخَلِيطُ فَتَنَارُ جُزْئِيَّاتُ الْغَازِ وَتَسْخُنُ إِلَى ٥٣٩٣°م
أَوْ أَكْثَرَ . وَعِنْدَمَا تُشْعَلُ الشَّمْعَةُ هَذَا الْخَلِيطَ عَالِي الضَّغْطِ يَمْتَدُّ الْغَازُ
بِسُرْعَةٍ ، وَيَضْغَطُ عَلَى الْمَكْبَسِ ، فَيَهْبِطُ . وَعِنْدَمَا يَرْتَفِعُ الْمَكْبَسُ
مَرَّةً أُخْرَى يُفْتَحُ صِمَامُ الْعَادِمِ لِيُخْرِجَ غَازَاتِ الْعَادِمِ مِنَ الْأُسْطُوَانَةِ ،
وَلِتَبْدَأَ دَوْرَةُ جَدِيدَةٍ وَالْمَكْبَسُ عِنْدَ قِمَّةِ الْأُسْطُوَانَةِ . وَحَرَكَةُ الْمَكْبَسِ
تَنْتَقِلُ إِلَى مَجْمُوعَاتٍ مِنَ التُّرُوسِ ، فَتَدُورُ الْعَجَلَاتُ . وَفِي مُحَرَّكَاتِ
الدَّيْزِلِ تَكُونُ نِسْبَةُ الضَّغْطِ كَبِيرَةً وَلَا تَوْجَدُ شَمْعَةُ اخْتِرَاقٍ لِأَنَّ وَقُودَ
الدَّيْزِلِ يَشْتَعَلُ ذَاتِيًا تَحْتَ الضَّغْطِ وَالْحَرَارَةِ الْعَالِيَةِ .



الْفِجَارُ دَاخِلِ أُسْطُوَانَةٍ : لَهَبٌ بَدَأَ انْتِشَارُهُ مِنْ نَقْطَةٍ
الْاخْتِرَاقِ الْإِبْتِدَائِيَّةِ .

كَيْفَ يَصْبِحُ الْبَرُونزُ فِضَّةً ؟

الطلاء بِالْفِضَّةِ

قُطْبٌ سَالِبٌ

مَحْلُولُ سِيَانِيدِ بُوتَاسِيُومٍ وَفِضَّةٍ

شَمْعِدَانِ بُرُونزِيَّ

إِلِكْتُرُونَاتٍ

ذَرَاتُ فِضَّةٍ

يُمْكِنُ طَلَاءُ شَمْعِدَانِ بُرُونزِيٍّ بَسِيطٍ بِالْكَهْرَبِيَّةِ لِیَصْبِحَ شَمْعِدَانًا مُبَهَّرًا بَرَّاقًا مِنَ الْفِضَّةِ . وَهَذِهِ الْعَمَلِيَّةُ الَّتِي تَجْرِي لِلْسُّطُوحِ الْمَعْدِنِيَّةِ أَوْ الْبِلَاسْتِكِيَّةِ أَوْ السِّيرَامِيكِ ، تَتِمُّ بِتَرْسِيبِ طَبَقَةٍ رَقِيقَةٍ مِنْ مَعْدَنِ الطَّلَاءِ لَتُغَطِّي السُّطْحَ الْمَطْلُوبَ بِطَرِيقَةٍ كِيمِيَايَّةٍ كَهْرَبِيَّةٍ . فَلِطَلَاءِ شَمْعِدَانِ مِنَ الْبُرُونزِ بِالْفِضَّةِ (أَعْلَى) يُعْمَسُ الشَّمْعِدَانُ وَلَوْحٌ مِنَ الْفِضَّةِ فِي مَحْلُولِ سِيَانِيدِ الْبُوتَاسِيُومِ وَالْفِضَّةِ . وَيُوصَلُ لَوْحُ الْفِضَّةِ بِالْقُطْبِ الْمَوْجِبِ — أَيْ أَنَّهُ يُعْتَبَرُ مِصْعَدًا — وَيُوصَلُ الشَّمْعِدَانُ بِالْقُطْبِ السَّالِبِ — أَيْ أَنَّهُ مِهْبِطٌ . وَيَمْرُرُ تَيَّارٌ كَهْرَبِيٌّ مُنْخَفِضُ الْجُهدِ فِي الدَّائِرَةِ ، فَتَقْفِذُ ذَرَّاتُ الْفِضَّةِ فِي لَوْحِ الْفِضَّةِ بَعْضُ الْإِلِكْتُرُونَاتِهَا ، وَتَسْرِي فِي مَحْلُولِ سِيَانِيدِ الْبُوتَاسِيُومِ وَالْفِضَّةِ ، وَتُصْبِحُ أُيُونَاتُ فِضَّةٍ مُوجِبَةٍ (Ag^+) . وَتُجَذَّبُ هَذِهِ الْأُيُونَاتُ إِلَى الْقُطْبِ السَّالِبِ حَيْثُ تَسْتَرُدُّ الْإِلِكْتُرُونَاتِهَا وَتُصْبِحُ ذَرَّاتُ فِضَّةٍ تَتَرَسَّبُ عَلَى الشَّمْعِدَانِ ذَرَّةً ذَرَّةً . وَبِالْإِضَافَةِ لِلطَّلَاءِ بِالْكَهْرَبِيَّةِ تُسْتَعْمَلُ تَقْنِيَّاتٌ أُخْرَى مِثْلُ الطَّلَاءِ بِالتَّرْسِيبِ غَيْرِ الْكَهْرَبِيِّ أَوْ الْجَلْفَنَةِ أَوْ رَشِّ الْمَعَادِنِ .

كِيمِيَاءُ الطَّلَاءِ بِالْكَهْرَبِيَّةِ

بِإِمْرَارِ تَيَّارٍ كَهْرَبِيٍّ خِلَالَ الْقُطْبِ الْمَوْجِبِ عِنْدَ لَوْحِ الْفِضَّةِ ، تَقْفِذُ ذَرَّاتُ الْفِضَّةِ الْإِلِكْتُرُونَاتِ وَتَتَجَدُّ مَعَ مَحْلُولِ سِيَانِيدِ الْبُوتَاسِيُومِ وَالْفِضَّةِ وَتُصْبِحُ أُيُونَاتُ فِضَّةٍ مُوجِبَةٍ ، تَتَجَذَّبُ إِلَى الْمِهْبِطِ حَيْثُ تَكْتَسِبُ الْإِلِكْتُرُونَاتِ وَتَتَرَسَّبُ ذَرَّاتُ الْفِضَّةِ عَلَى الشَّمْعِدَانِ .

قُطْبٌ مُوجِبٌ

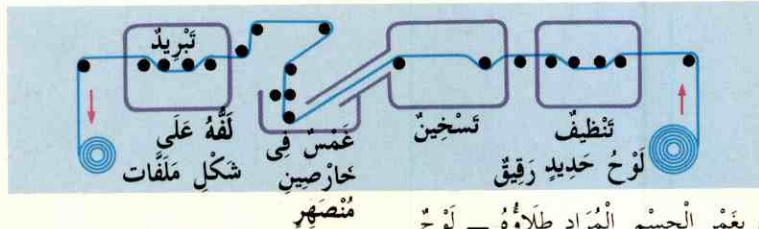
لَوْحُ فِضَّةٍ

أُيُونَاتُ فِضَّةٍ

يُسْتَعْمَلُ الطَّلَاءُ بِالتَّرْسِيبِ غَيْرِ الْكَهْرَبِيِّ عِنْدَ التَّعَامُلِ مَعَ السُّطُوحِ الْعَازِلَةِ مِثْلِ اللَّوْحَةِ الْبِلَاسْتِكِيَّةِ لِلدَّائِرَةِ الْكَهْرَبِيَّةِ (أَعْلَى) . فَيُغَطِّي السُّطْحَ بِمِلْحِ الْفِلْزِ الْمُرَادِ الطَّلَاءُ بِهِ ، ثُمَّ يُعَامَلُ بِكِيمَاوِيَّاتٍ تَحْتَرِلُ أُيُونَاتِ الْفِلْزِ إِلَى ذَرَّاتٍ .

طُرُقُ طَّلَاءٍ أُخْرَى

الْجَلْفَنَةُ هِيَ الطَّلَاءُ بِالْحَارَصِينِ (أَعْلَى) .



وَتَتِمُّ بَعْمَرُ الْجِسْمِ الْمُرَادِ طَلَاؤُهُ — لَوْحٌ رَقِيقٌ مَلْفُوفٌ مِنَ الْحَدِيدِ أَوْ الصَّلْبِ — وَيُنْظَفُ الْحَدِيدُ أَوَّلًا ، ثُمَّ يُسَخَّنُ ، وَيُغْمَسُ فِي حَمَامِ حَارَصِينٍ مَصْهُورٍ مُدَّةً طَوِيلَةً حَتَّى تَلْتَصِقَ عَلَيْهِ طَبَقَةٌ مِنَ الْحَارَصِينِ .

وَيَتِمُّ رَشُّ الْفِلْزَاتِ بِصَهْرِ سِلْكٍ رَفِيعٍ أَوْ مَسْحُوقِ فِلْزِ الطَّلَاءِ بِلَهَبِ غَارِيٍّ ثُمَّ رَشُّ فَقَائِعِ الْمَعْدِنِ الدَّقِيقَةِ عَلَى السُّطْحِ الْمَطْلُوبِ بِاسْتِخْدَامِ الْهَوَاءِ الْمَضْغُوطِ .



مَا هُوَ الْمَطَرُ الْحَمِضِيُّ ؟

يَتَكَوَّنُ الْمَطَرُ الْحَمِضِيُّ عِنْدَمَا يَتَّحِدُ ثَانِي أُكْسِيدَ الْكِبْرَيْتِ وَأَكْسِيدَ النِّيْتْرُوجِينَ الْمَوْجُودَةِ فِي الْجَوِّ مَعَ الْمَاءِ مُكَوَّنَةً حِمِضِيَّ الْكِبْرَيْتِيَّ وَالنِّيْتْرِيَّ اللَّذَيْنِ يَنْزِلَانِ مَعَ الْمَطَرِ عَلَى الْأَرْضِ أَوْ الْأَنْهَارِ . وَرَغْمَ أَنَّ مِيَاهَ الْأَمْطَارِ لَا تَحْتَوِي إِلَّا قَدْرًا ضَعِيفًا مِنْ هَذَيْنِ الْحَمِضَيْنِ ، إِلَّا أَنَّهَا تَتَجَمَّعُ وَتُسَمِّمُ الْأَرْضَ وَالْفَحْمَ وَالْبَتْرُولَ بِهِمَا كِبْرَيْتٌ ، وَعِنْدَ احْتِرَاقِهَا تَتَّحِدُ بِالْأَكْسُوجِينِ لَيَنْتُجَ ثَانِي أُكْسِيدَ الْكِبْرَيْتِ . وَيَمَلَأُ سَمَاءَ الْوِلَايَاتِ الْمُتَّحِدَةِ وَحَدَهَا حَوْلَى ٤٠ مِلْيُونِ طَنٍّ مِنْ أَكْسِيدِ النِّيْتْرُوجِينَ وَالْكَبْرَيْتِ سَنَوِيًّا . وَلِمُعَادَلَةِ الْأَحْمَاضِ يَسْتَعِدُّمُ الْعُلَمَاءُ الْقَلَوِيَّاتِ مِثْلَ رَمَادِ الْفَحْمِ الْمُتَخَلِّفِ عَنِ الْفَحْمِ الْمُحْتَرَقِ لِمُعَالَجَةِ الْأَرْضِ وَالْمَاءِ . وَلَا تَنْتُجُ بِيئَةٌ صَحِيَّةٌ إِلَّا بِاتِّزَانٍ بَيْنَ الْأَحْمَاضِ وَالْقَلَوِيَّاتِ .



مَادَّةٌ حَمِضِيَّةٌ

■ مُقَاوِمَةُ الْمَطَرِ الْحَمِضِيِّ

حَمِضٌ

أَيُونُ هَيْدُرُوجِينَ

امْتِصَاصٌ قَلَوِيٌّ

تُرْبَةٌ حَمِضِيَّةٌ

● عِنْدَمَا تَتَجَمَّعُ أَحْمَاضُ الْمَطَرِ الْحَمِضِيِّ فِي التُّرْبَةِ ، تُحْدِثُ تَفَاعُلَاتٍ كِيمِيَاءِيَّةً ضَارَّةً . وَبَعْضُهَا يُهْلِكُ الْمَوَادَّ الْغِذَائِيَّةَ اللَّازِمَةَ لِلنبَاتِ مِنَ التُّرْبَةِ . وَبَعْضُهَا يُحَرِّرُ مَرْكَبَاتٍ سَامَّةً — كَانَتْ مَحْجُوزَةً بَيْنَ ذَفَاقِ التُّرْبَةِ — قَدْ تَضَرَّرَ النَّبَاتَاتِ وَالْحَيَاةُ الْبَرِّيَّةُ .

● نَبَاتَاتٌ تَالِفَةٌ

النَّبَاتَاتُ غَرَضَةٌ لِلتَّلَفِ بِالْمَطَرِ الْحَمِضِيِّ . فَالْأَحْمَاضُ تُحْرِقُ الْأُزْرَاقَ ، وَتُصَفِّي الْمَوَادَّ الْغِذَائِيَّةَ مُبَاشَرَةً مِنَ النَّبَاتَاتِ . وَعِنْدَمَا تَسْقُطُ عَلَيْهَا الْأَحْمَاضُ ، فَإِنَّ النَّبَاتَاتِ تَمْتَصُّ قَلَوِيَّاتٍ مِنَ التُّرْبَةِ لِتُعَادِلَ الْأَحْمَاضَ الضَّارَّةَ . وَهَذَا يَجْعَلُ التُّرْبَةَ تَحْتَ النَّبَاتِ أَكْثَرَ حَمِضِيَّةً وَيَزِيدُ مِنْ تَعَرُّضِ النَّبَاتِ لِلضَّرَرِ .

مَادَّةٌ قَلَوِيَّةٌ

مُتَعَادِلٌ

قَلَوِيٌّ

جُزْءٌ مَاءٍ

أَيُونُ هَيْدُرُوكْسِيلِ

● حَمِضِيٌّ ، مُتَعَادِلٌ ، وَقَلَوِيٌّ

الْمَاءُ النَّقِيُّ مُتَعَادِلٌ . وَالْمَرْكَبَاتُ الْحَمِضِيَّةُ تُحَرِّرُ أَيُونَاتِ الْهَيْدُرُوجِينَ ، أَمَّا الْمَرْكَبَاتُ الْقَلَوِيَّةُ فَتُحَرِّرُ أَيُونَاتِ الْهَيْدُرُوكْسِيلِ . وَبِاتِّحَادِ أَيُونِي الْهَيْدُرُوجِينَ وَالْهَيْدُرُوكْسِيلِ يَنْتُجُ مَاءٌ . وَهَكَذَا ، فَإِنَّ إِضَافَةَ مَادَّةٍ قَلَوِيَّةٍ كَافِيَةٍ يُعَادِلُ الْحَمِضَ الرَّائِدَ ، فَتَعُودُ التُّرْبَةُ أَوْ الْمَاءُ مُتَعَادِلَةً تَقْرِيْبًا .

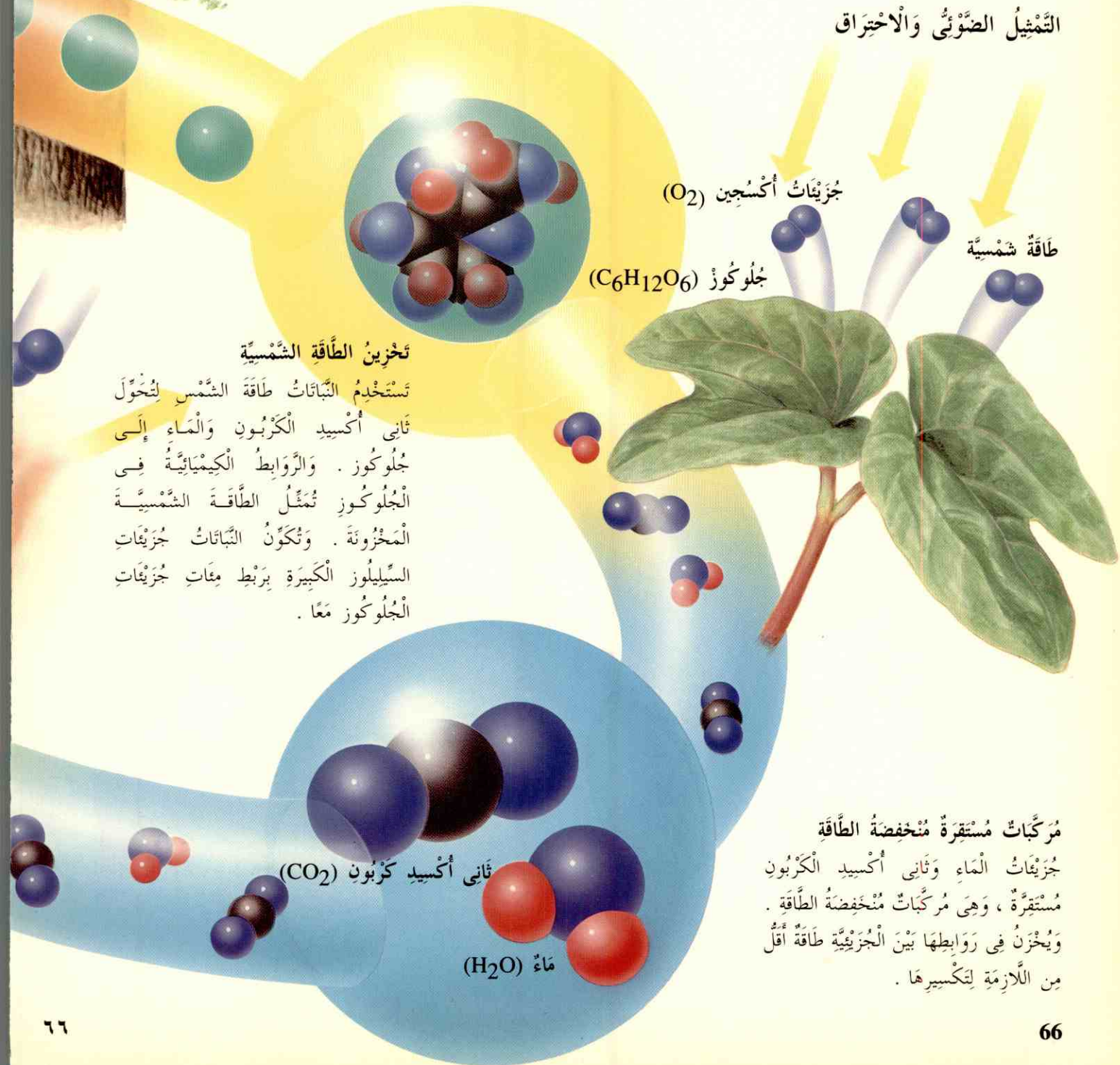
الرَّشُّ لِمُعَادَلَةِ الْأَحْمَاضِ
يَحْفَظُ الْغَابَةَ حَيَّةً .



لِمَاذَا تَحْتَرِقُ الْأَشْيَاءُ ؟

إِذَا تُرِكَتْ كَوْمَةٌ مِنَ الْفَحْمِ وَحَدَّهَا مَلَايِينَ السِّنِينَ ، فَإِنَّهَا لَا تَتَغَيَّرُ . وَلَكِنْ بِمُجَرَّدِ وَضْعِ قِطْعَةٍ فَحْمٍ فِي نَارٍ ، فَإِنَّهَا تَنْشَطُ وَتَبْدَأُ الْإِحْتِرَاقَ . وَيَتَفَاعَلُ الْأُكْسُجِينُ مَعَ جُزَيْئَاتِ الْفَحْمِ وَالْمَوَادِّ الْأُخْرَى فِي الْحَرَارَةِ الْعَالِيَةِ لِلْهَبِّ ، وَيَكْسِرُ الرِّوَابِطَ الْكِيمِيَّاتِيَّةَ الَّتِي تُرْبِطُ هَذِهِ الْجُزَيْئَاتِ مَعًا . وَالطَّاقَةُ الْمَخْزُونَةُ فِي هَذِهِ الرِّوَابِطِ تُنْتِجُ حَرَارَةً وَضَوْءًا لِلْهَبِّ . وَتُسَمَّى هَذِهِ التَّفَاعُلَاتُ الْكِيمِيَّاتِيَّةُ بِالْإِحْتِرَاقِ . وَتَحْدُثُ بِسُرْعَةٍ وَتَحْرُرُ حَرَارَةً كَثِيرَةً وَلِذَلِكَ تَزْدَادُ سُخُونَةُ الْمَادَّةِ الْمُحْتَرِقَةِ بِاسْتِمْرَارِ الْإِحْتِرَاقِ ، وَعِنْدَمَا تُسْتَفْتَدُ كُلُّ الطَّاقَةِ الْعَالِيَةِ لِلْجُزَيْئَاتِ ، تَنْطَفِئُ النَّارُ .

التَّمَثِيلُ الصُّوْرِيُّ وَالْإِحْتِرَاقُ



تُخْزِنُ الطَّاقَةُ الشَّمْسِيَّةُ تَسْتَخْدِمُ النَّبَاتَاتُ طَاقَةَ الشَّمْسِ لِتُحَوَّلَ ثَانِي أُكْسِيدَ الْكَرْبُونِ وَالْمَاءَ إِلَى جُلُوكُوزٍ . وَالرِّوَابِطُ الْكِيمِيَّاتِيَّةُ فِي الْجُلُوكُوزِ تُمَثِّلُ الطَّاقَةَ الشَّمْسِيَّةَ الْمَخْزُونَةَ . وَتُكُونُ النَّبَاتَاتُ جُزَيْئَاتِ السَّيْلِيلُوزِ الْكَبِيرَةِ بِرَبْطِ مِثَالِ جُزَيْئَاتِ الْجُلُوكُوزِ مَعًا .

مُرَكَّبَاتُ مُسْتَقَرَّةٌ مُنْخَفِضَةُ الطَّاقَةِ جُزَيْئَاتُ الْمَاءِ وَثَانِي أُكْسِيدَ الْكَرْبُونِ مُسْتَقَرَّةٌ ، وَهِيَ مُرَكَّبَاتُ مُنْخَفِضَةُ الطَّاقَةِ . وَيُخْزَنُ فِي رَوَابِطِهَا بَيْنَ الْجُزَيْئَاتِ طَاقَةٌ أَقْلَ مِنَ اللَّازِمَةِ لِتَكْسِيرِهَا .

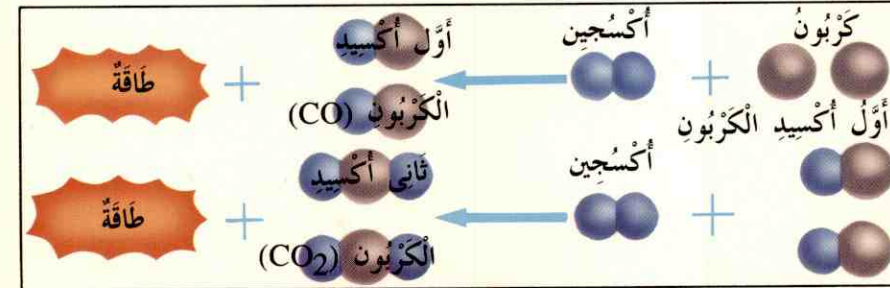
مُرَكَّبَاتُ مُسْتَقَرَّةٌ عَالِيَةُ الطَّاقَةِ الْفَحْمُ (يسار) مَادَّةٌ أَحْفُورِيَّةٌ نَبَاتِيَّةٌ . وَالْحَرَارَةُ مِنْ جَوْفِ الْأَرْضِ وَالضَّغْطُ يُحَوِّلَانِ جُزَيْئَاتِ سَيْلِيلُوزِ الْحَشَبِ عَالِيَةَ الطَّاقَةِ (أسفل) إِلَى جُزَيْئَاتِ بِهَا طَاقَةٌ أَعْلَى .



حَطَبُ الْوُقُودِ

زِيَادَةُ الطَّاقَةِ لَا تَشْتَعِلُ كَوْمَةُ الْحَشَبِ وَحَدَّهَا ، لِأَنَّ جُزَيْئَاتِ السَّيْلِيلُوزِ مُسْتَقَرَّةٌ عِنْدَ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ الْعَادِيَّةِ . وَلَكِنْ عِنْدَ إِقَائِهَا فِي نَارٍ أَوْ عِنْدَمَا يُصَيَّبُهَا الْبَرْقُ ، فَإِنَّ الْحَشَبَ يَحْصُلُ عَلَى طَاقَةٍ تَنْشِيطِ الْكَافِيَّةِ لِبَدْءِ التَّفَاعُلِ . فَتَتَّحِدُ الْجُزَيْئَاتُ مَعَ الْأُكْسُجِينِ وَتَحْتَرِقُ .

إِحْتِرَاقُ يُولَدُ طَاقَةً عِنْدَ إِحْتِرَاقِ الْحَشَبِ وَالْمَوَادِّ الْأُخْرَى ، تُنْتِجُ طَاقَةً كَثِيرَةً فِي صُورَةِ حَرَارَةٍ وَضَوْءٍ ، وَذَلِكَ بِوَسِطَةِ الْإِلِكْتُرُونَاتِ فِي جُزَيْئَاتِ كُلِّ مَادَّةٍ . فَالْإِلِكْتُرُونَاتُ عِنْدَمَا تُغَيَّرُ مَوْضِعُهَا أَثْنَاءَ تَكْسِيرِ وَإِعَادَةِ تَشَكِيلِ الرِّوَابِطِ الْكِيمِيَّاتِيَّةِ ، تُحَرِّرُ حَرَارَةً وَضَوْءًا .



إِذَا تَوَافَرَ قَدْرٌ قَلِيلٌ مِنَ الْأُكْسُجِينِ (يسار) فَإِنَّ إِحْتِرَاقَ الْكَرْبُونِ يُنْتِجُ أُولُ أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ . وَإِذَا كَانَ الْأُكْسُجِينُ وَفِيرًا يَتَفَاعَلُ أُولُ أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ لِيَكُونُ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ .

كَيْفَ يَطْفِئُ الْمَاءُ النَّارَ ؟

يَلْزَمُ لاسْتِمْرَارِ اشْتِعَالِ النَّارِ ثَلَاثَةُ عَوَامِلَ هِيَ : تَوَافُرُ الْأُكْسِجِينِ ، وَمَادَّةٌ قَابِلَةٌ لِلَاخْتِرَاقِ ، وَحَرَارَةٌ كَافِيَةٌ لِحُدُوثِ الْأَخْتِرَاقِ . وَتَنْطَفِئُ النَّارُ إِذَا نَقَصَ أَحَدُ هَذِهِ الْعَوَامِلِ . وَالْمَاءُ يَطْفِئُ النَّارَ لِأَنَّهُ يُقَلِّلُ الْحَرَارَةَ فِي الْمَادَّةِ الْمُحْتَرِقَةِ . وَتَتَحَوَّلُ أَوَّلُ رَشَّةِ مَاءٍ ثَلَامِسُ الْمَادَّةِ الْمُحْتَرِقَةِ إِلَى بُخَارٍ يَتَعَدُّ عَنِ النَّارِ حَامِلًا مَعَهُ جُزْءًا مِنْ طَاقَةِ الْأَخْتِرَاقِ . وَيَسْتَمِرُّ ذَلِكَ مَعَ دَفْعَاتِ الْمَاءِ التَّالِيَةِ . وَتَذَرِيحِيًّا تَنْخَفِضُ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ إِلَى أَقَلِّ مِنْ نَقْطَةِ الْأَخْتِرَاقِ الَّتِي تَحْدُثُ عِنْدَهَا تَفَاعُلَاتُ الْأَخْتِرَاقِ ، فَتَنْطَفِئُ النَّارُ . وَتَحْتَوِي مُعْظَمُ طَفَائِيَاتِ الْحَرِيقِ عَلَى ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ أَوْ رَغْوَةٍ بَدَلًا مِنَ الْمَاءِ . وَهَذِهِ تَطْفِئُ النَّارَ بِمَنْعِ وُصُولِ الْأُكْسِجِينِ إِلَى الْمَادَّةِ الْمُحْتَرِقَةِ ، وَتُسَاعِدُ أَيْضًا فِي خَفْضِ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ .

إطفاء حريق

بدء الاختراق

يَتَكَوَّنُ الْحَشَبُ مِنْ سِيلِيلُوزَ وَمَوَادَّ أُخْرَى تَحْتَرِقُ . وَلَا يَشْتَعِلُ الْحَشَبُ إِلَّا إِذَا حَدَّثَتْ لَهُ عَمَلِيَّةٌ تَنْشِيطُ بِتَسْخِينِهِ لِإثَارَةِ تَفَاعُلَاتِ الْأَخْتِرَاقِ بَيْنَ السِيلِيلُوزِ وَالْأُكْسِجِينِ .

بداية حريق

بِحُدُوثِ التَّنْشِيطِ يَبْدَأُ الْأَخْتِرَاقُ ، وَتَرْتَفِعُ دَرَجَةُ حَرَارَةِ الْحَشَبِ وَالْهَوَاءِ الْمُحِيطِ بِهِ بِسُرْعَةٍ . وَالْحَرَارَةُ الْمُتَزَايِدَةُ تَزِيدُ سُرْعَةَ الْأَخْتِرَاقِ ، وَتَزْدَادُ الْبَرَارُ كَثَافَةً .

جزيئات خشب (C)

جزيئات أكسجين (O2)

حرارة

إطفاء حريق برغوة

رَغْوَةٌ مِنْ طَفَائِيَةِ حَرِيقٍ يُعْطَى قِطْعَةً خَشَبٍ مُشْتَعِلَةً . وَطَبَقَةُ الرِّغْوَةِ تَمْنَعُ الْأُكْسِجِينِ مِنَ الْوُصُولِ إِلَى مَوْضِعِ الْأَخْتِرَاقِ . وَسُرْعَانَا مَا تَنْقَاصُ كَمِّيَّةُ الْأُكْسِجِينِ ، وَيَنْطَفِئُ الْحَرِيقُ .

حاجز رغوي

جزيئات أكسجين (O2)

جزيئات أكسجين مُنَشَّطَةٌ (O2)

جزيئات خشب (C)

إشباع حريق بالمياه

الْمَاءُ الْمَصْبُوبُ عَلَى لَوْحٍ خَشَبٍ مُشْتَعِلٍ ، يُخَفِّضُ الْحَرَارَةَ بِسُرْعَةٍ فِي أَهَاكِنِ الْأَخْتِرَاقِ . فَتَنْخَفِضُ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ تَحْتَ نُقْطَةِ التَّنْشِيطِ الَّتِي يَحْدُثُ عِنْدَهَا الْأَخْتِرَاقُ .



الحرائق الكهربائيَّة يجب إطفائها برغوة جافَّة لِئَمْنَعِ الصَّدَمَاتِ الكهربائيَّة .



قَارِبٌ يَرْشُ الْمِيَاهُ عَلَى حَرِيقٍ .

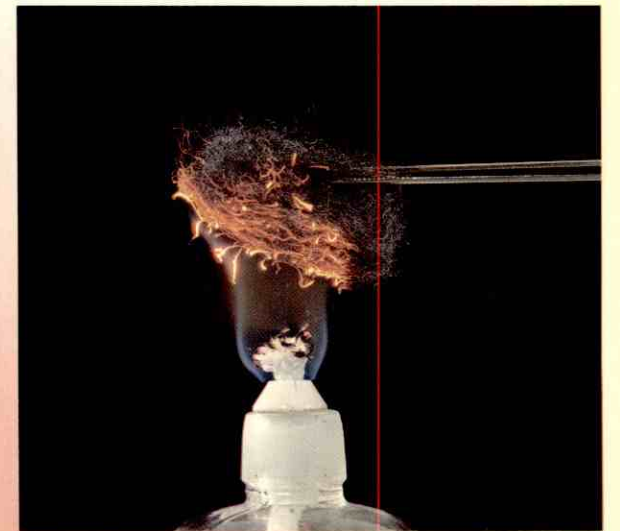
إذا كان صوف الصلب يحترق ، فلماذا لا تحترق كتلة من الصلب ؟

ليست المواد العضوية كالخشب والفحم هي فقط التي تحترق . فالفلزات أيضا ، قد تحترق في وجود الحرارة والأكسجين . وفي معظم الحالات تحترق الفلزات فقط وهي على شكل معين ، فكتلة حديد أو صلب فوق لهب لا تحترق ، ولكن قطعة من الصوف الصلب تشتعل بسرعة . ورغم تشابه المادة الكيميائية فيهما ، إلا أن الحديد في صوف الصلب محاط بأكسجين أكثر ويسخن بسرعة أكبر من كتلة الحديد . وحيوط الحديد في صوف الصلب تسمح لعدد كبير من ذرات الحديد المنشطة أن تلامس ذرات الأكسجين المنشطة ، فتزداد فرصة المادة للاحتراق عنها بالنسبة لذرات الحديد المضغوطة على بعضها في كتلة الحديد .

وباقى الفلزات تشابهه في هذا . فكتلة الماغنسيوم لا تحترق إلا إذا سحنت مدة طويلة ، ولكن شريط ماعنسيوم يحترق في ضوء خافت عفيف يجعله مفيدا في المصابيح الومضية . وبالمثل فإن لفات الألومنيوم تستخدم للّف الغداء ، لأنها تتحمل درجات الحرارة العالية في الأفران ، ولكن مسحوق الألومنيوم يشتعل

احتراق صوف الصلب

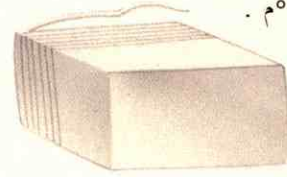
التركيب المشابه للخيوط لصوف الصلب يعرض ذرات أكثر من الحديد لتلامس ذرات الأكسجين (أسفل) ، وهذا يساعد الاحتراق لأن الأكسجين يتخلل خيوط الحديد .



صوف صلب يحترق في لهب مصباح كحول

شرائط وكتل

كتلة الماغنسيوم لا تحترق ، ولكن شرائطه أو مسحوقه — كما في المصباح الومضي — يحترق عند ٢٥٠٠ م°.

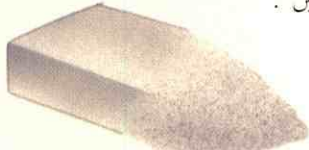


كتلة ماعنسيوم



مصباح ومضي ماعنيمي

كتل ومسحوق الألومنيوم يحترق مسحوق الألومنيوم بسرعة كما لو كان يتفجر . وكتلة الألومنيوم لا تحترق بسهولة لتفاعلها البطيء مع الأكسجين .



كتلة ألومنيوم



مسحوق الألومنيوم يعطي القوة لمحرك الفضاء .

كتلة حديد مستقرة

لا تحترق كتلة الحديد عادة . وعندما تسخن الذرات على السطح ، فإنها فقط تنقل طاقتها إلى الذرات الداخلية .

جزيئات أكسجين

ذرات حديد

كَيْفَ يَعْمَلُ مَزِيلُ الْحَبْرِ ؟

مُنْذُ أَنْ اسْتَعْمَلَ النَّاسُ الْحَبْرَ لِلْكِتَابَةِ ، وَهُمْ يَصْنَعُونَ أخطاءً يَرْعَبُونَ فِي إِزَالَتِهَا . وَأَحَدُ الْمَزِيلَاتِ يَفْرُكُ الْحَبْرَ مِنَ الْوَرَقَةِ ، وَمَزِيلٌ آخَرٌ لَا يَمْسَحُ الْخطأَ وَلَكِنَّهُ يَجْعَلُهُ غَيْرَ مَرئي بِتَفَاعُلٍ كيميائيٍّ مَعَ مادَّةِ الْمَزِيلِ . وَيُسْتَعْمَلُ الْحَبْرُ الْأَسودُّ الْمَزْرُقُ فِي مُعْظَمِ أَقْلَامِ الْحَبْرِ الْيَوْمِ . وَالصَّبْغَةُ السَّودَاءُ هِيَ مُركَّبُ ثَانَاتِ الْحَدِيدُوزِ أَوْ الْوَرْمِ الْمَعْدِنِيِّ . وَكَانَ التَّائِينَ يُشْتَقُّ أَصْلًا مِنَ الْأَوْرَامِ الَّتِي تَتَكَوَّنُ عَلَى النَّبَاتِ بِوَاسِطَةِ الْحَشَرَاتِ ثُمَّ يَتَّحِدُ مَعَ أَمْلَاحِ الْحَدِيدِ . وَلَكِنَّهُ الْيَوْمَ يُحَضَّرُ فِي الْمَعْمَلِ . وَثَانَاتُ الْحَدِيدُوزِ السَّودَاءُ بَارِزَةٌ قَاطِبَةً وَلَا تَذُوبُ فِي الْمَاءِ وَحَيْثُ إِنَّهُ مِنَ الصَّعْبِ الْكِتَابَةُ بِحَبْرِ عَدِيمِ اللَّوْنِ ، فَإِنَّ حَبْرَ الْأَقْلَامِ الْحَدِيثَةِ بِهِ صِبْغَةُ زَرْقَاءُ تُظْهِرُ الْكِتَابَةَ قَبْلَ أَنْ تَتْرَكَ ثَانَاتِ الْحَدِيدِيكِ أَثَرًا مُسْتَدِيمًا . وَإِزَالَةُ الصَّبْغَتَيْنِ فِي الْحَبْرِ الْأَسودِّ الْمَزْرُقِ تَتَطَلَّبُ تَفَاعُلَيْنِ

حِمُضُ الْأَكْسَالِيكِ يُعْطَى إِلِكْتُرُونًا لِثَانَاتِ الْحَدِيدِيكِ فَتَتَحَوَّلُ إِلَى ثَانَاتِ حَدِيدُوزِ ، وَتَبْهَتُ الصَّبْغَةُ .

إِلِكْتُرُون

هَيَبُو كُلُورِيَتِ الصُّودِيُومِ هُوَ مَسْحُوقُ تَبْيِضٍ قَوِيٍّ ، يُضَيَّفُ ذَرَّاتِ أُكْسُجِينٍ إِلَى جُزْئِيَّاتِ الصَّبْغَةِ ، فَيَتَلَفُ لَوْنُهَا .

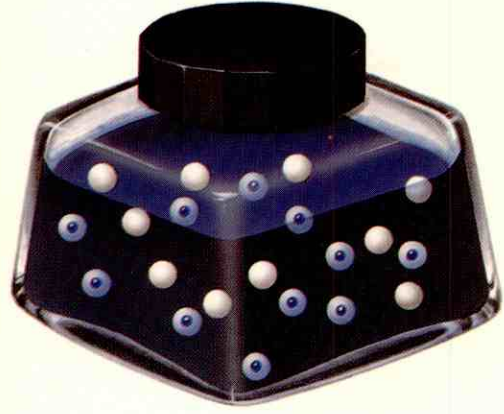
٤ قَصْرُ الصَّبْغَةِ الزَّرْقَاءِ

تُقَصَّرُ الصَّبْغَةُ الزَّرْقَاءُ الْمُتَبَقِّيةُ بِمَحْلُولِ هَيَبُو كُلُورِيَتِ الصُّودِيُومِ ، وَتُصْبِحُ عَدِيمَةً اللَّوْنِ ، فَلَا تُرَى .

- ثَانَاتُ حَدِيدُوزِ
- ثَانَاتُ حَدِيدِيكِ
- صِبْغَةُ زَرْقَاءِ
- صِبْغَةُ زَرْقَاءِ مَقْصُورَةٌ
- ذَرَّةُ أُكْسُجِينِ
- جُزْءُ أُكْسُجِينِ

١ صِبْغَتَانِ فِي الْحَبْرِ

الْحَبْرُ الْأَسودُّ الْمَزْرُقُ يَظْهَرُ أَزْرَقَ اللَّوْنِ فِي الرُّجَاجَةِ لِأَنَّ الصَّبْغَةَ السَّودَاءَ مَازَالَتْ فِي حَالَتِهَا عَدِيمَةً اللَّوْنِ . وَلَا يَتَوَقَّفُ لَوْنُ الصَّبْغَةِ الزَّرْقَاءِ عَلَى تَفَاعُلِهَا مَعَ الْأَكْسُجِينِ .



٢ أَكْسَدَةُ ثَانَاتِ الْحَدِيدُوزِ

إِذَا وُضِعَ الْحَبْرُ عَلَى الْوَرَقَةِ ، يَتَفَاعَلُ أُكْسُجِينُ الْهَوَاءِ مَعَ ثَانَاتِ الْحَدِيدُوزِ عَدِيمَةِ اللَّوْنِ ، فَتَتَحَوَّلُ إِلَى ثَانَاتِ حَدِيدِيكِ سَوْدَاءَ تَنْتَشِرُ عَلَى الْوَرَقَةِ كَدَقَائِقِ سَوْدَاءَ ، وَيَظْهَرُ الْحَبْرُ أَسودَّ .

٣ اخْتِزَالُ ثَانَاتِ الْحَدِيدِيكِ

تَبْدَأُ إِزَالَةُ الْحَبْرِ بِقَطْرَةِ مَاءٍ بِهَا حِمُضُ أُكْسَالِيكِ . فَيُخْتَزَلُ الْحِمُضُ ثَانَاتِ الْحَدِيدِيكِ ثَانِيَةً إِلَى ثَانَاتِ حَدِيدُوزِ عَدِيمَةِ اللَّوْنِ ، وَتَخْتَفِي الدَّقَائِقُ السَّودَاءُ .

أَكْسَدَةُ وَاخْتِزَالُ

فِي أَيِّ تَفَاعُلٍ أَكْسَدَةُ — اخْتِزَالُ ، يَكْتَسِبُ عَامِلُ الْأَكْسَدَةِ إِلِكْتُرُونَاتٍ مِنَ الْمُرَكَّبِ الْمُؤَكْسِدِ ، فَيُخْتَزَلُ . بَيْنَمَا يَفْقِدُ عَامِلُ الْاخْتِزَالِ إِلِكْتُرُونَاتٍ إِلَى الْمُرَكَّبِ الْمُخْتَزَلِ فَيَتَأَكْسَدُ ، وَتَتَصِلُ الْعَمَلِيَّتَانِ مَعًا دَائِمًا ، حَيْثُ التَّأَكْسُدُ عِنْدَ الْمَصْعَدِ ، وَالْاخْتِزَالُ عِنْدَ الْمَهْبِطِ .

عَامِلُ اخْتِزَالِ

عَامِلُ أَكْسَدَةِ

إِلِكْتُرُون

لماذا يستخدم الهيدروجين وقوداً في الصواريخ ؟

عندما يزار مَكُونُ الفضاء في السماء ، يكون مَزُودًا بِقُوَّةٍ نَاجِيةٍ عَنْ جُزَيَّاتٍ دَقِيقَةٍ انْدَفَعَتْ مِنْ مُحَرِّكِ الصَّارُوخِ بِسُرْعَةٍ ٣٥٣٦ مِترًا فِي الثَّانِيَةِ أَوْ ١٢٧٣٠ ك/سَاعَةٍ . وَقُوَّةُ الدَّفْعِ الهَائِلَةِ هَذِهِ ، تُكْفِي لِرَفْعِ الْمَرْكَبَةِ ذَاتِ وَزْنٍ ٢ مِليون كِيلُو جَرَامٍ ، إِلَى مَدَارٍ يَبْعُدُ عَنْ سَطْحِ الْأَرْضِ حَوَالِي ٤٨٠ كِيلُو مِترًا . وَمَصْدَرُ هَذِهِ الْقُوَّةِ هُوَ اخْتِرَاقُ الْهَيْدُرُوجِينِ وَالْأَكْسِجِينِ دَاخِلَ مُحَرِّكَاتِ الْمَكُونِ الثَّلَاثَةِ وَقُوَّةُ دَفْعِ الصَّارُوخِ بِسَبَبِ سُرْعَةٍ وَحَجْمِ غَازَاتِ الْعَادِمِ النَّاتِجَةِ عَنْ خُذُوثِ عَمَلِيَّةِ الْاِخْتِرَاقِ فِي دَرَجَاتِ حَرَارَةٍ عَالِيَةٍ جَدًّا .

وَمُعْظَمُ غَازَاتِ الْعَادِمِ هِيَ بُخَارُ الْمَاءِ . وَكَانَ يُسْتَحْدَمُ الْكَيْرُوسِينُ فِي الصَّوَارِيخِ سَابِقًا ، وَلَكِنَّ نَاتِجَ الْاِخْتِرَاقِ هُوَ ثَانِي أَكْسِيدَ الْكَرْبُونِ وَهُوَ أَثْقَلُ مِنْ بُخَارِ الْمَاءِ . وَلَمَّا كَانَتْ كَمِّيَّةُ حَرَكَةِ الْعَادِمِ هِيَ حَاصِلِ ضَرْبِ كَثَلَتِهِ فِي سُرْعَتِهِ ، فَإِنَّ سُرْعَةَ عَادِمِ الْكَيْرُوسِينِ تَقَلُّ كَثِيرًا عَنْ سُرْعَةِ عَادِمِ الْهَيْدُرُوجِينِ .

أحد صواريخ الفضاء

حَرَارَةُ الْاِخْتِرَاقِ
الطَّاقَةُ النَّاتِجَةُ مِنْ اخْتِرَاقِ ١ جِمِ هَيْدُرُوجِينِ عِنْدَ ٢٥٠م تُعَادِلُ ٤,٦ مَرَّةً الطَّاقَةَ النَّاتِجَةَ عَنْ اخْتِرَاقِ ١ جِمِ مِنَ الْأَلُومُونِيُومِ .

١ جِمِ (٢٥٠م)	هَيْدُرُوجِينِ
34150	هَيْدُرُوجِينِ
13200	مِثَانِ
11970	أَسِيتَلِينِ
2400	أَوَّلُ أَكْسِيدِ كَرْبُونِ
7080	كُحُولِ إِيثِيلِ
7360	أَلُومُونِيُومِ

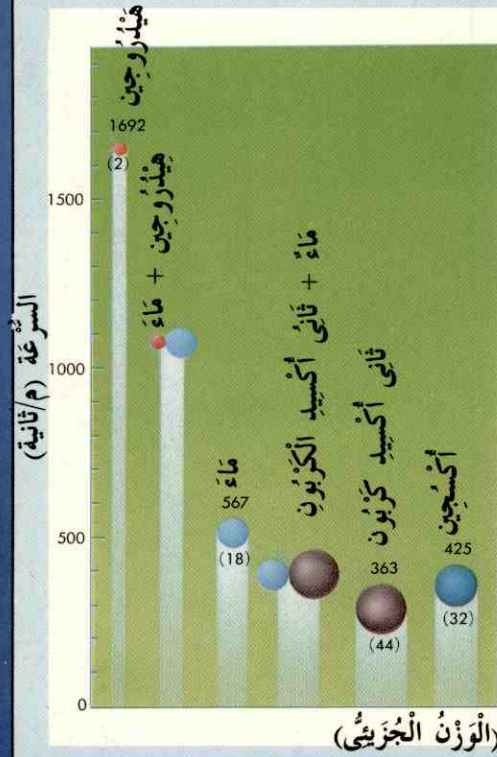
حَرَارَةُ الْاِخْتِرَاقِ (س/جِم)

صَّوَارِيخُ مَزُودَةٌ بِوَقُودٍ صَلْبٍ صَارُوخَانِ بِوَقُودٍ صَلْبٍ تَمْدَانِ الْمَكُونُ بِقُوَّةِ الدَّفْعِ بِاِخْتِرَاقِ عِلِيطٍ مِنْ مَسْحُوقِ الْأَلُومُونِيُومِ وَمَادَّةٍ غَنِيَّةٍ بِالْأَكْسِجِينِ .

خَرَّانُ وَقُودِ سَائِلِ

سُرْعَةُ الْعَادِمِ

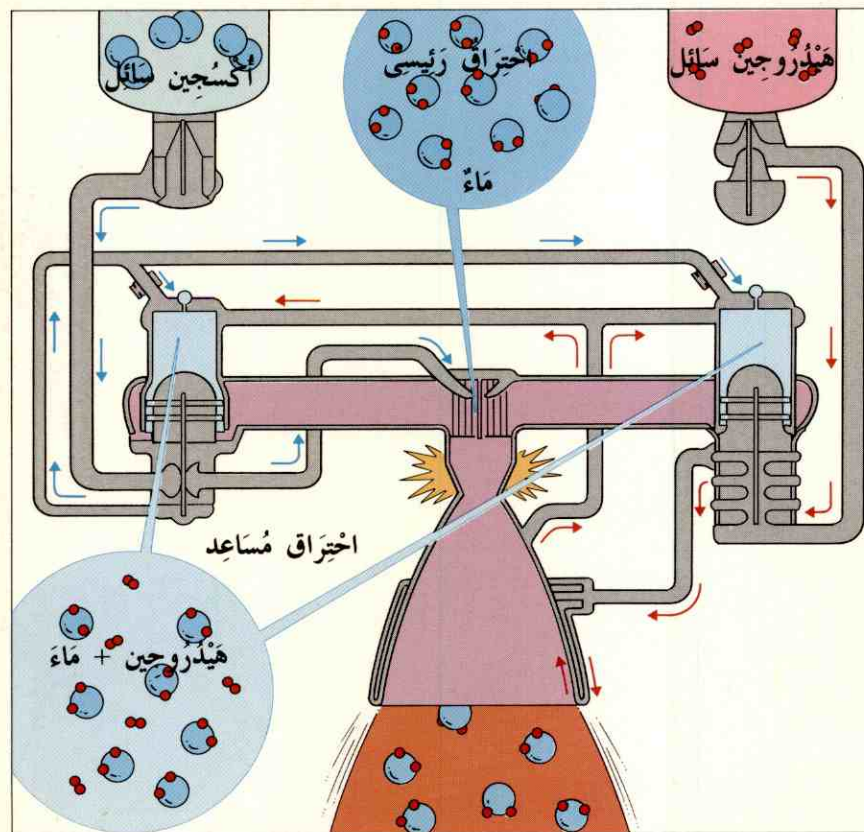
تَتَوَقَّفُ سُرْعَةُ الْعَادِمِ جُزْئِيًّا عَلَى الْوِزْنِ الْجُزْئِيِّ لِلْغَازَاتِ . وَلِأَنَّ الْهَيْدُرُوجِينِ هُوَ أَخْفَى وَأَسْرَعُ الْغَازَاتِ ، فَإِنَّهُ حَتَّى الْهَيْدُرُوجِينِ الَّذِي لَمْ يَخْتَرَقْ يُولِّدُ دَفْعًا إِضَافِيًّا .



● وَقُودُ لِمَكُونِ الْفَضَاءِ يُحْمَلُ الْمَكُونُ فَوْقَ خَرَّانَاتِ وَقُودِ عِمْلَاقَةٍ مَعْزُولَةٍ . يَمْلَأُ الْأَكْسِجِينِ السَّائِلِ الْقِسْمَ الْعُلَوِيِّ (أَعْلَى) ، وَالْهَيْدُرُوجِينِ السَّائِلِ الْقِسْمَ السُّفْلِي (يَمِين) .

اِخْتِرَاقُ الْهَيْدُرُوجِينِ

يَخْتَرِقُ الْهَيْدُرُوجِينِ وَالْأَكْسِجِينِ فِي مَرَكَبَةِ الْفَضَاءِ عَلَى مَرَحَلَتَيْنِ . يَخْتَرِقُ الْهَيْدُرُوجِينُ وَقَلِيلٌ مِنَ الْأَكْسِجِينِ فِي غُرْفَتِي اِخْتِرَاقِ مُسَاعِدَتَيْنِ . وَهَذَا يُدِيرُ تَرَبِيبَاتِ الضَّغْطِ الْعَالِيِ الَّتِي تُضَخُّ الْأَكْسِجِينِ وَالْهَيْدُرُوجِينِ إِلَى غُرْفَةِ الْاِخْتِرَاقِ الرَّئِيسِيَّةِ . وَيُسْتَحْدَمُ بَعْضُ الْهَيْدُرُوجِينِ السَّائِلِ لِتَبْرِيدِ الْمُحَرِّكَاتِ حَتَّى لَا تَنْصَهَرَ بِتَأْثِيرِ حَرَارَةِ الْاِخْتِرَاقِ الْعَالِيَةِ الْمُسْتَمِرَّةِ . وَيَبْخُرُ الْهَيْدُرُوجِينِ السَّائِلِ وَيَصْبِحُ جُزْءًا مِنَ الْعَادِمِ .



ما سبب حدوث ثقب الأوزون ؟

عاليًا فوق الأرض في طبقة الستراتوسفير يوجد عدد قليل من جزيئات الأوزون تحمي الحياة على الأرض أضرار الأشعة فوق البنفسجية . والأوزون هو صورة غير مستقرة للأكسجين يحوي ثلاث ذرات من الأكسجين (O_3)، وعندما يمتص الأشعة فوق البنفسجية يتحلل إلى جزيء أكسجين (O_2) وذرة أكسجين . وتتكون باستمرار كمية أخرى من الأوزون في الستراتوسفير ، محدثة توازنًا كيميائيًا في طبقة تحتوي على حوالي ٥ بليون طن من الأوزون يحيط بالأرض ، حيث توجد ٣ أو ٤ جزيئات أوزون لكل مليون جزيء من الهواء . ويهدد هذا التوازن مركبات الكلوروفلوروكربون مثل الفلوروكربون ١١ (أسفل) . وهذه المواد تستخدم في مكيفات الهواء والثلاجات وصناعات أخرى ، وترتفع إلى طبقة الستراتوسفير . وهناك تتحلل وتحرر ذرات

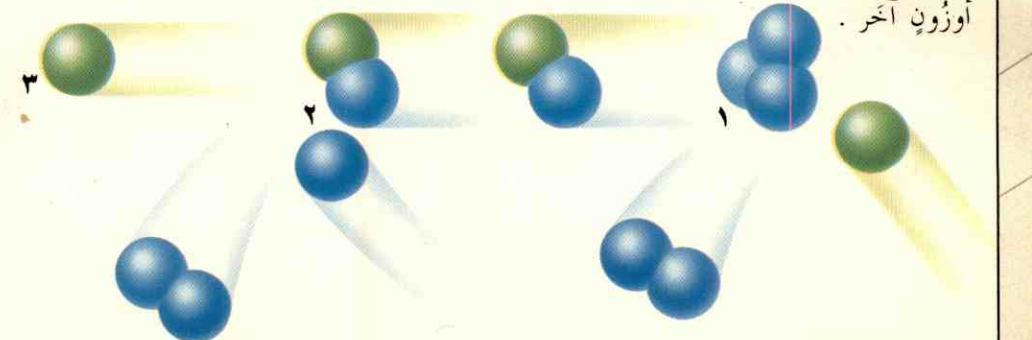
ثقب في طبقة الأوزون

تمتد طبقة الأوزون بين ارتفاعي ١٥ كم ، ٥٠ كم فوق سطح الأرض . وفي أوقات معينة من السنة يكون الأوزون معرضًا جزئيًا لتأثيرات الكلور الصادرة . وخلال هذه الفترات ، قد تثلث ٦٠٪ من طبقة الأوزون في بعض الأماكن تاركة ثقبًا قد يعادل مساحة الولايات المتحدة .

ذرة كلور جزيء أكسجين جزيء أوزون ذرة أكسجين

كيف يحطم الكلور الأوزون

يتفاعل الكلور مع الأوزون مكونًا جزيء أكسجين وأيون هيبوكلوريت (١) . ويتفاعل الأيون مع جزيء أكسجين (٢) ليحرر الكلور (٣) ، الذي يتفاعل ويحطم جزيء أوزون آخر .



الكلور التي تكسر الأوزون . والفرق هو أن كل ذرة كلور تحطم حوالي ١٠٠٠٠٠ جزيء أوزون ، بسرعة تفوق تعويض الطبيعة للأوزون . ونتيجة لذلك يقل سمك طبقة الأوزون ، مما يسمح بنفوذ الأشعة فوق البنفسجية الصادرة إلى الأرض ، ويسمى هذا ثقبًا .

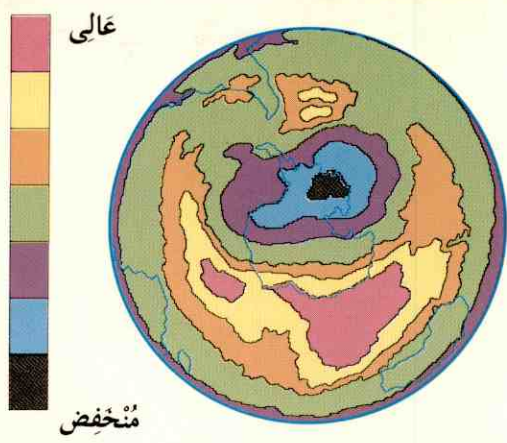
أشعة فوق بنفسجية (UV)

ذرات الكلور تحطم طبقة الأوزون

أيون هيبوكلوريت فلوروكربون ١١

ثقب الأوزون

تقيس أقمار الفضاء كمية الأوزون في الستراتوسفير . فالخريطة (يسار) تبين كميته فوق نصف الكرة الجنوبي خلال الربيع الجنوبي ، فتظهر مناطق أوزون منخفض (رمادي) فوق الأنتاركتيكا ومنطقة الأوزون الرفيع أو الثقب ، اكتشفت عام ١٩٨٢ ، وتكبر كل ربيع .



أوزون

أوزون يمتص أشعة فوق بنفسجية

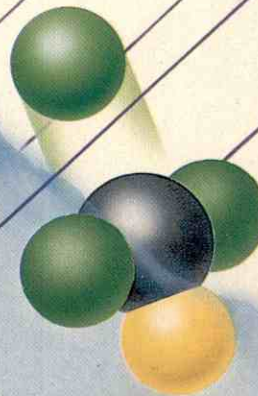


فلوروكربون ١١

أشعة فوق بنفسجية تمر خلال ثقب الأوزون



أشعة فوق بنفسجية تحطم فلوروكربون ١١



طبقة الأوزون



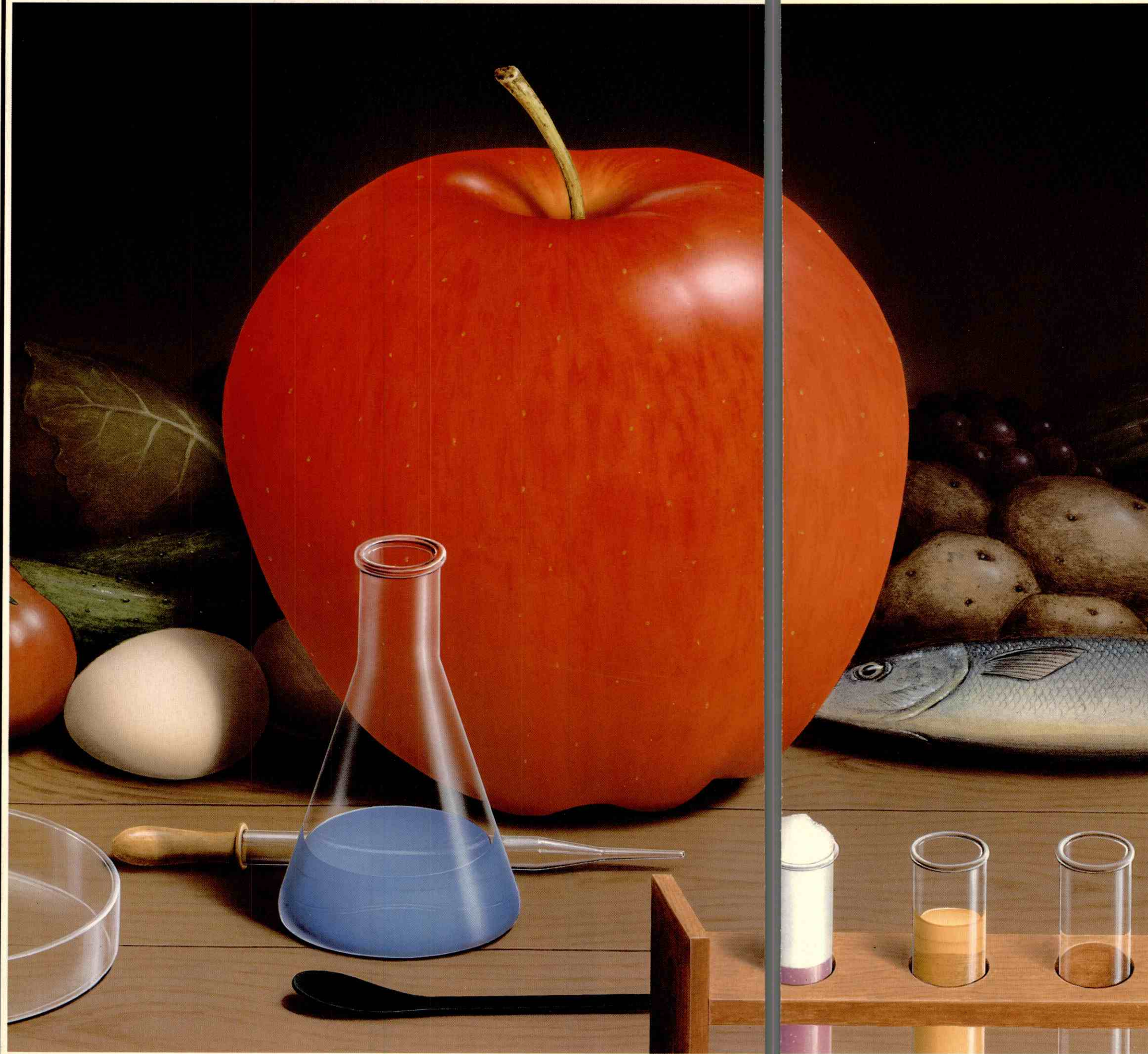
فلوروكربون ١١ يرتفع من الأرض

الأرض

4 كيمياء الغذاء

تُظهِرُ بَعْضُ التَّفاعُلَاتِ الكِيمِيائِيَّةِ وَاضِحَةً فِي مَجَالَاتٍ قَلِيلَةٍ مِنْ إِنْتاجِ وَتَحْضِيرِ الطَّعامِ . فَعِنْدَ غَلْيِ بَيْضَةِ نِينَةٍ — مَثَلًا — يَحْدُثُ تَغْيِيرٌ كِيمِيَائِيٌّ يُجَمِّدُ جُزْئِيَّاتِ بَروتينِ الْبَيْضَةِ . وَفِي أَغْذِيَةِ أُخْرَى ، قَدْ تَنَفَّصِلُ الذَّرَّاثُ أَوْ تَتَّحِدُ لِتَكُونَنَّ مُركَّبَاتٍ جَدِيدَةً . وَلِأَنَّ بَعْضَ الْأَطْعِمَةِ غَيْرَ مُسْتَسَاغَةٍ فِي حَالَتِهَا الطَّبِيعِيَّةِ ، فَقَدْ عَكَّفَ الطُّهَّاءُ وَالْعُلَمَاءُ عَلَى إِيجَادِ الطَّرِيقِ الَّتِي تَجْعَلُ هَذِهِ الْأَطْعِمَةَ أَحْسَنَ مَذَاقًا وَأَكْثَرَ سَلَامَةً ، وَكُلُّ تَحْضِيرٍ جَدِيدٍ لِنَوْعٍ مِنَ الطَّعامِ يَتَضَمَّنُ تَغْيِيرَاتٍ فِي تَرْكِيبِ الْجُزْئِيَّاتِ . فَالَّذِي يَكُونُ أَسْهَلَ هَضْمًا بِطَهْيِهِ أَوْ خَبْزِهِ ، كَمَا فِي رَغِيفِ الْخُبْزِ . وَإِضَافَةً بِكَثَرِيَّةٍ مُعَيَّنَةٍ إِلَى اللَّبَنِ تَغْيِيرُ طَعْمِهِ وَتَرْكِيبِهِ . كَمَا أَنَّ تَقْنِيَّاتِ حِفْظِ الطَّعامِ ، سَهَّلَتْ تَحْزِينَهُ لِفَتَرَاتٍ طَوِيلَةٍ دُونَ أَنْ يَفْسُدَ . وَكُلُّ هَذِهِ التَّغْيِيرَاتِ يَحْدُثُ بِهَا تَغْيِيرٌ فِي تَرْتِيبِ الذَّرَّاثِ ، لِيَنْتُجَ تَرْكِيبٌ وَنَكْهَةٌ جَدِيدَةٌ . وَقَدْ تَطَوَّرَتْ اسْتِرَاطِيَجِيَّاتُ الطَّهْيِ ، غَيْرَ الْعُصُورِ مِنْ خِلَالِ التَّجَرُّبَةِ وَالْخَطِإِ ، وَأَصْبَحَتْ الْآنَ قَرَعًا مِنْ الْكِيمِيَاءِ يُعْرَفُ بِعِلْمِ الْغِذَاءِ . وَيَتَنَاوَلُ هَذَا الْفَصْلُ الْأَغْذِيَّةَ الْمُخْتَلِفَةَ وَالتَّغْيِيرَاتِ الْكِيمِيَائِيَّةَ الْمُصَاحِبَةَ لِإِتْنَاجِهَا أَوْ تَحْضِيرِهَا .

عَمَلِيَّةُ نُضُوجِ ثِفَاحَةٍ وَاحْمِرَارِ لَوْنِهَا ، تَتَضَمَّنُ تَغْيِيرَاتٍ كِيمِيَائِيَّةً ، وَكَذَلِكَ التَّفاعُلَاتُ الْحَادِثَةُ عِنْدَ تَحْوِيلِ شَرِيحَةٍ مَقْطُوعَةٍ مِنْهَا إِلَى اللَّوْنِ الْبُنِّيِّ .



لماذا يتحول لون شريحة التفاح إلى اللون البني؟

يَتَغَيَّرُ لَوْنُ التَّفَاحَةِ الْمُقَطَّوعَةِ إِلَى اللَّوْنِ البَنِّيِّ بِسَبَبِ جُزَيْئَاتِ الْفِينُولَاتِ الَّتِي تَوْجَدُ فِي لَحْمِهَا حَوْلَ البُذُورِ وَتَحْمِي التَّفَاحَةِ . فَعِنْدَ قَطْعِ التَّفَاحَةِ إِلَى شَرَائِحَ أَوْ تَقْبِهَا ، فَإِنَّ إِنْزِيمًا مُعَيَّنًا يَأْخُذُ الْأَكْسِجِينَ مِنَ الْجَوِّ وَيَتَّحِدُ

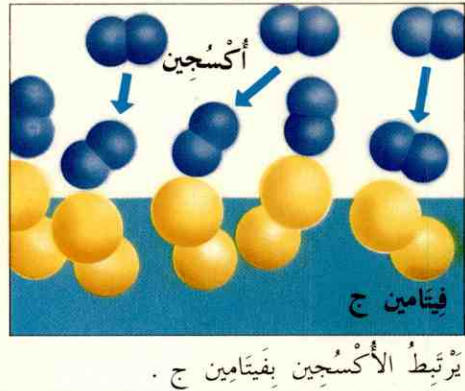
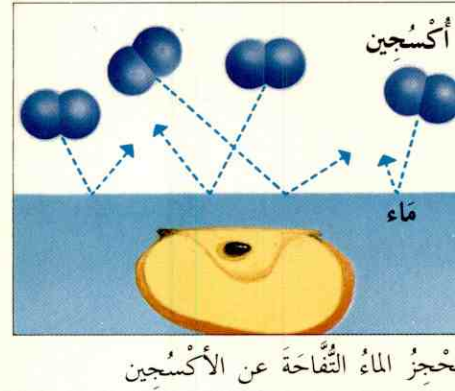


سلسلة من التغيرات الكيميائية

مع الفينولات في الجزء المكشوف ويكون بولي فينولات . وهذه بدورها تتحد مع الإنزيمات والأكسجين لتكون أحد صور جزيء الكينون ، الذي يرتبط بالجزيئات الأخرى ليكون صبغة بنية تغطي لحمة التفاحة المكشوف . وهذه الصبغة تكون حازجا واقيا يمنع تقدم جزيئات الأكسجين الضارة في داخل التفاحة .

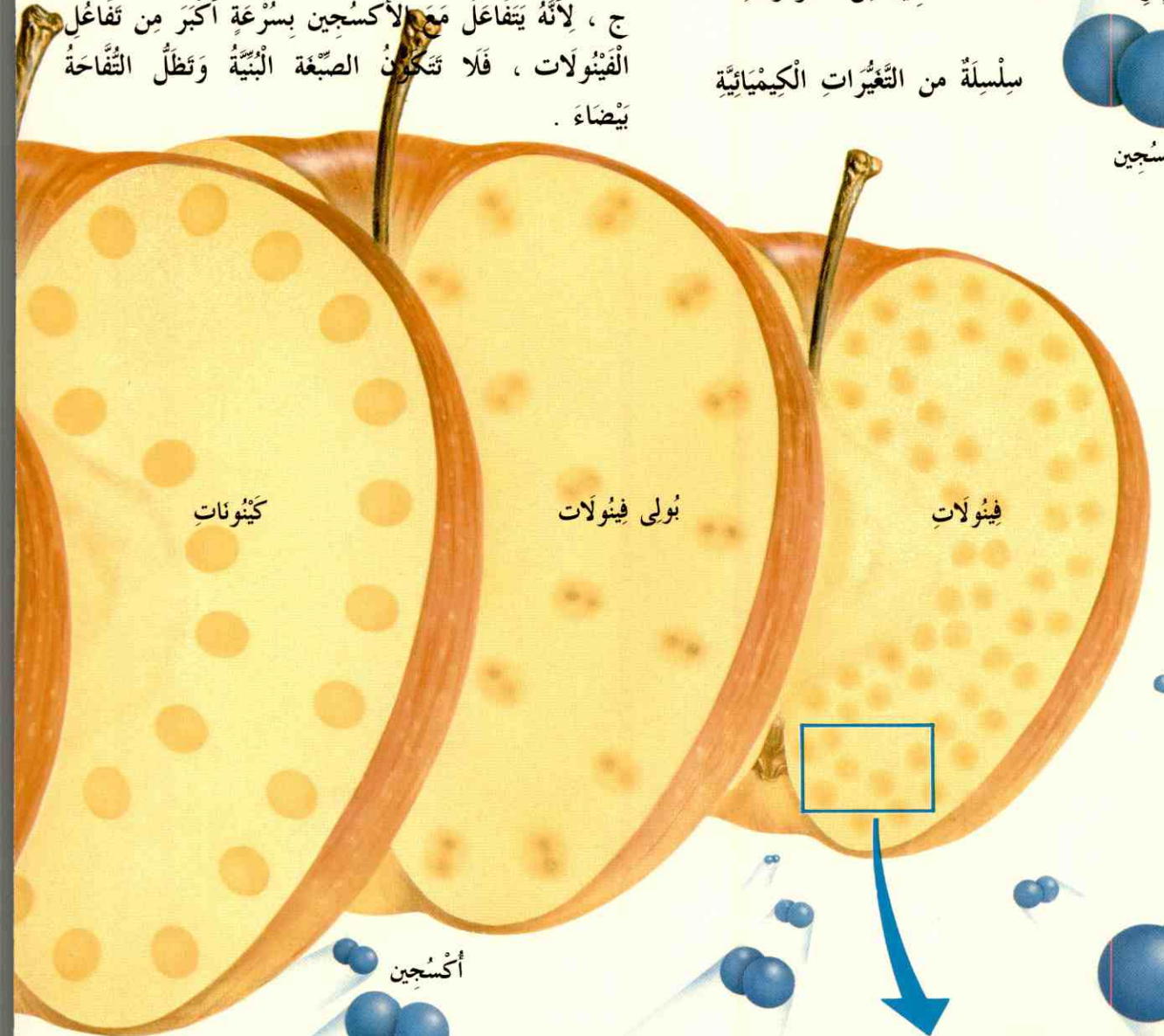
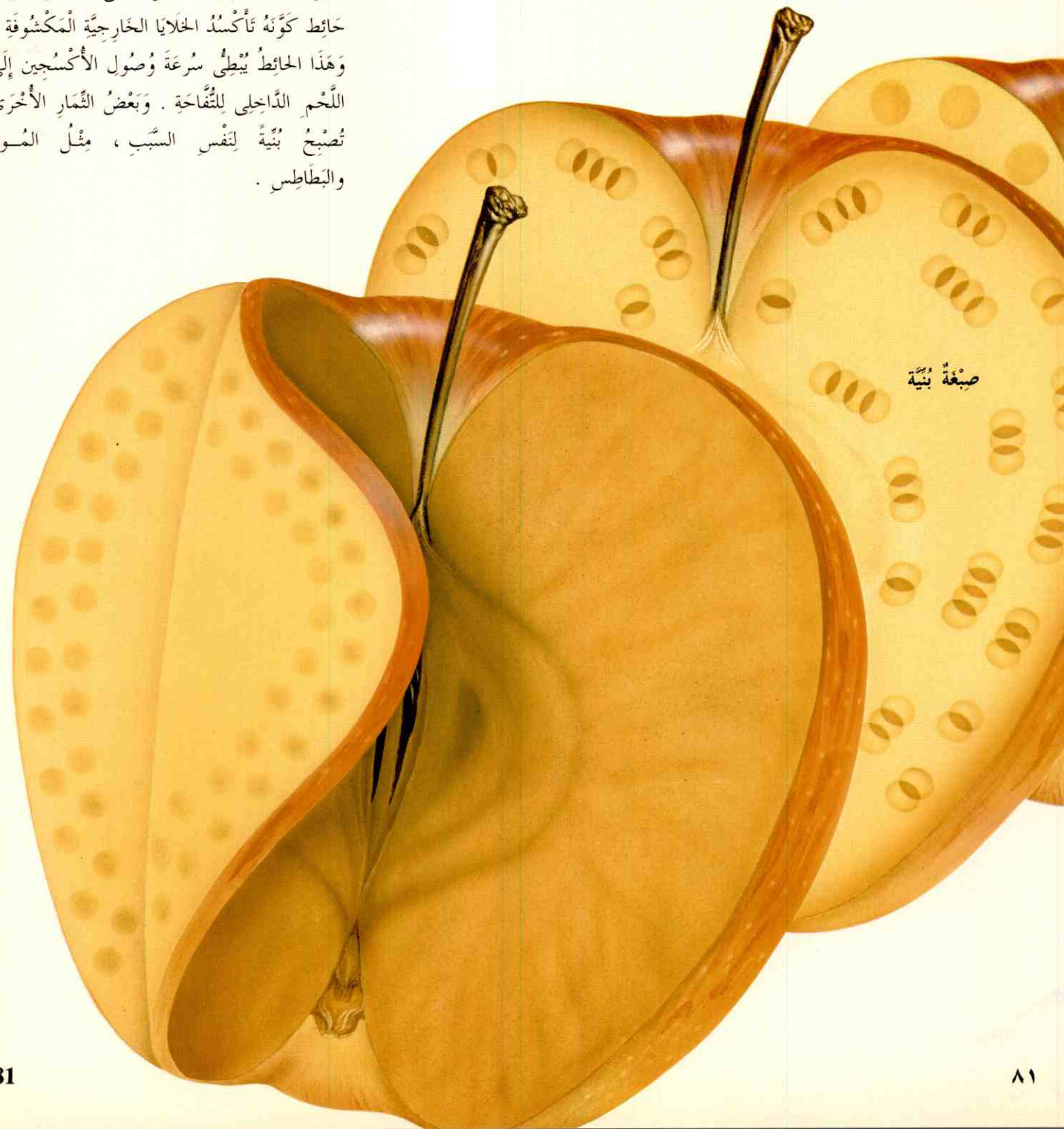
ولمنع تحول تفاحة مقطوعة إلى البني ، يجب حفظها بعيدا عن أكسجين الهواء ، وأبسط وسيلة هو غمرها في الماء . ويمكن كذلك تغطية الأجزاء المكشوفة بفيتامين ج ، لأنه يتفاعل مع الأكسجين بسرعة أكبر من تفاعل الفينولات ، فلا تتكون الصبغة البنية وتظل التفاحة بيضاء .

طرق منع اللون البني
غمر شرائح التفاح في الماء
يحمي السطح المكشوف من الأكسجين الذي يبدأ عملية التحول . وتغطية السطح بفيتامين ج الموجود في عصير الليمون أو إضافة فيتامين ج إلى الماء يحفظ التفاحة بيضاء .

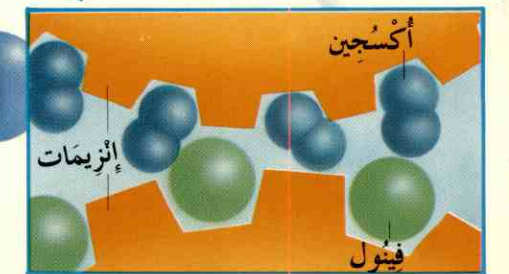


بناء حائط كيميائي

تعتبر الصبغة البنية المتكونة على التفاحة ، مثل حائط كونه تأكسد الخلايا الخارجية المكشوفة . وهذا الحائط يبطئ سرعة وصول الأكسجين إلى اللحم الداخلي للتفاحة . وبعض الثمار الأخرى تصبح بنية لتفسر السبب ، مثل الموز والبطاطس .



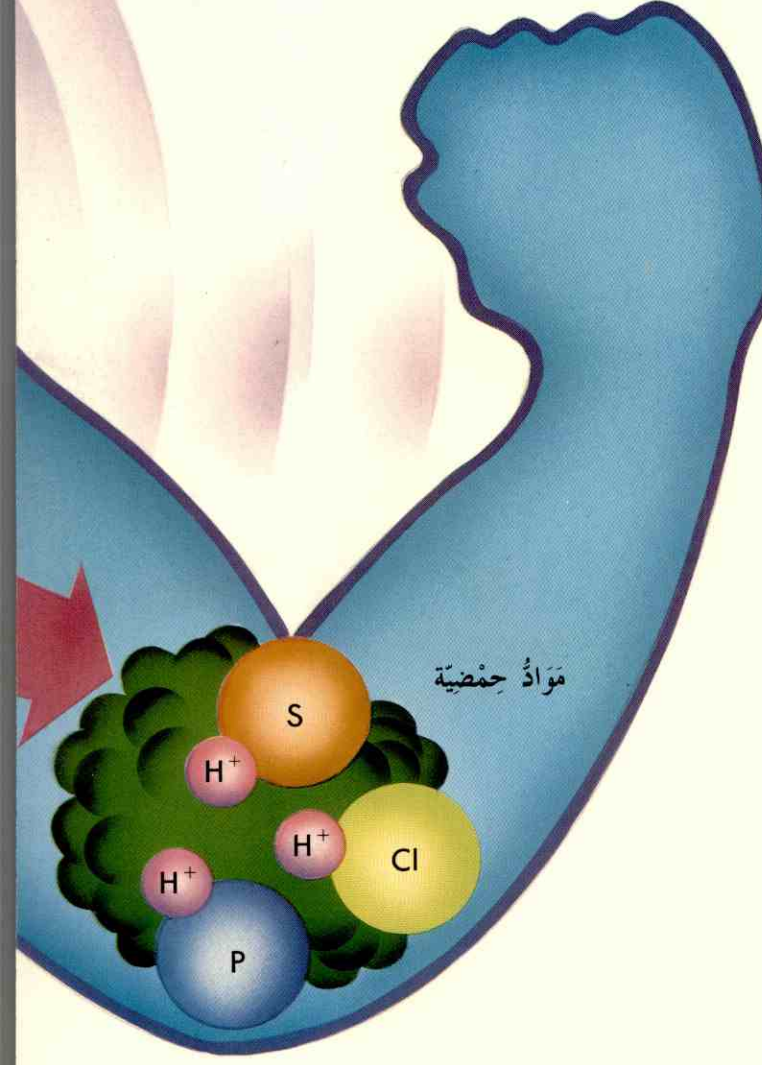
الإنزيمات في التفاحة تربط الأكسجين إلى الفينولات ثم إلى البولي فينولات الناتجة .



هل كل الأغذية اللاذعة الطعم حمضية؟

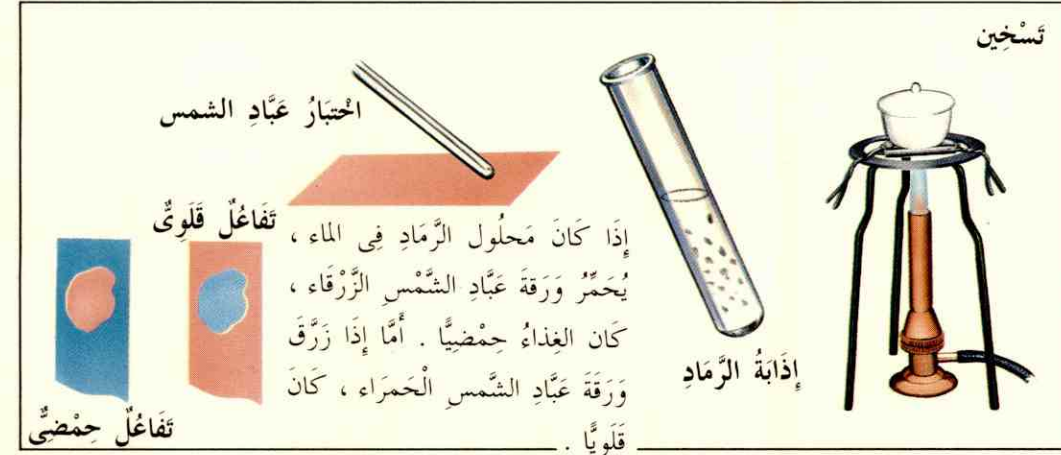
تحويل الغذاء بالاحتراق

لا يمكن تصنيف جميع الأغذية اللاذعة كأحماض ، حتى ولو بدت كذلك لأول وهلة . فالليمون — مثلا — لاذع الطعم وباختباره يظهر حمضية عالية ، ولكنه يصنف كغذاء قاعدي أو قلوي . وذلك بسبب احتوائه على عناصر الصوديوم والبوتاسيوم والكالسيوم والمغنسيوم التي تظهر قلوية عند امتزاجها بالماء . وعلى العكس ، فإن الأغذية التي تحتوى مواد مثل الكلور أو الفوسفور أو الكبريت ، وتظهر كلها حمضية عند مزجها بالماء ، تصنف كأحماض . مثل الجزر والسبانخ . ولتصنيف غذاء كقلوي أو حمضي ، فإن العلماء يسحنونه حتى يتبقى رماذ فقط ، وهي عملية تشبه عملية الهضم في الإنسان . ثم يذاب الرماذ في الماء ، وتقاس حمضية المحلول بتحديد الأس الهيدروجيني للمحلول (PH)

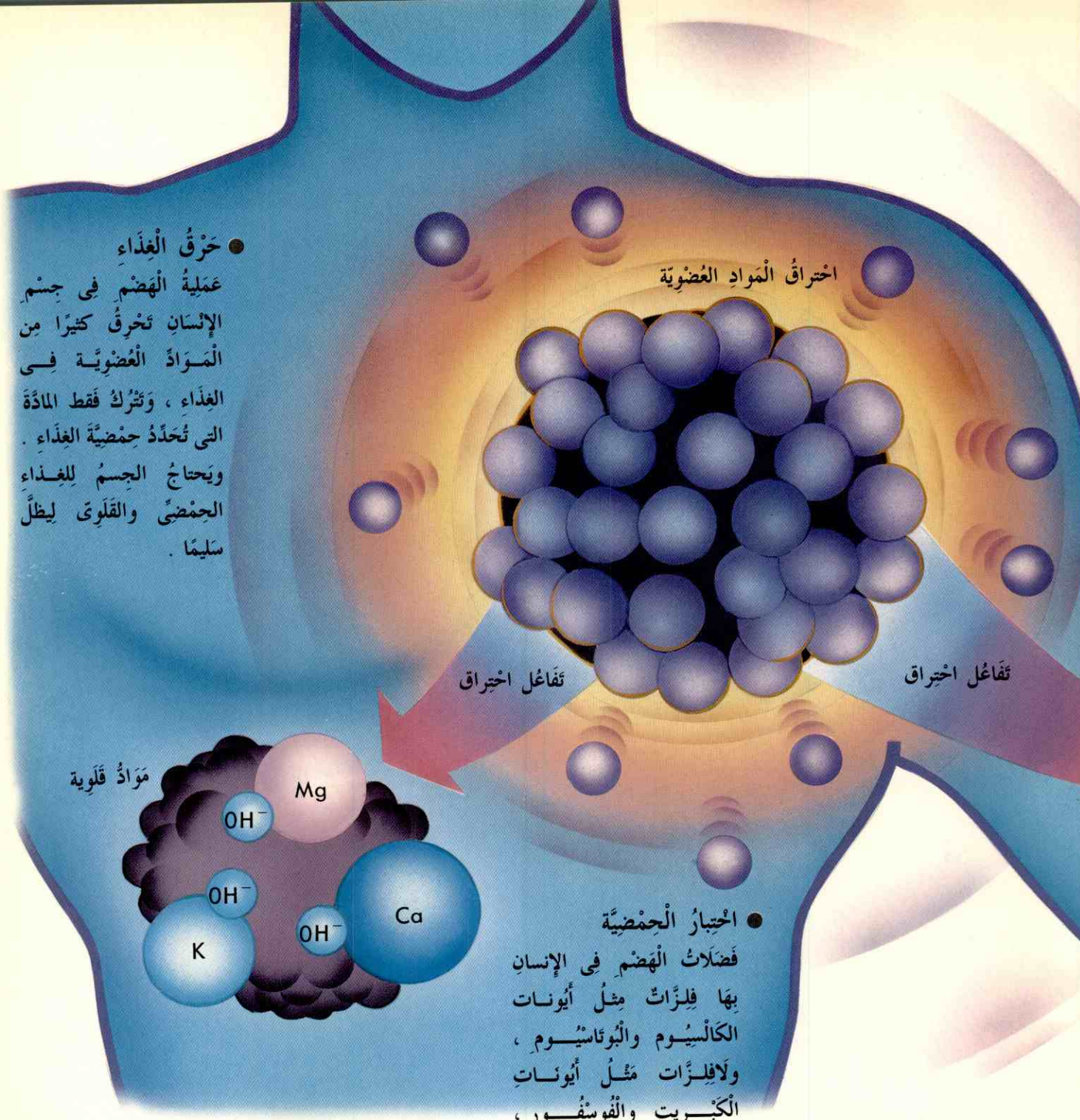


S كبريت P فوسفور Cl كلور Mg ماغنسيوم Ca كالسيوم K بوتاسيوم OH- أيونات هيدروكسيل H+ أيونات هيدروجين

تسخين



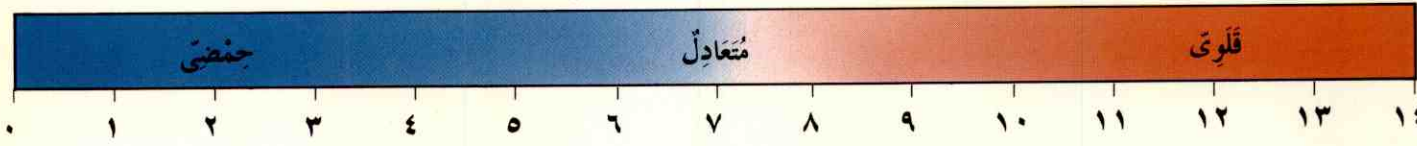
تقليد الهضم يُحدد الكيميائيون حمضية أو قلوية الغذاء ، بتسخينه حتى لا يتبقى سوى رماذ . والرماذ ، يشبه إلى حد ما ، الفضلات التي يطردّها الجهاز الهضمي للإنسان . وبإذابتها في الماء يتم اختبار حمضيّتها .



● اختبار الحمضية فضلات الهضم في الإنسان بها فلزات مثل أيونات الكالسيوم والبوتاسيوم ، ولافلزات مثل أيونات الكبريت والفوسفور ، وأيونات هيدروكسيل .

الأس أو الرقم الهيدروجيني

يمثل الشريط السفلي حمضية أو قلوية المواد على مقياس الأس الهيدروجيني (PH) ، الذي يتراوح بين صفر إلى ١٤ ، حيث التعادل عند ٧ . والأغذية ذات أس هيدروجيني منخفض ، تكون حمضية وذات أس هيدروجيني مرتفع ، تكون قلوية . والأس الهيدروجيني لدم الإنسان ٧,٤ ، أي متعادل تقريبا . وللبني ٦,٥ أي حمضي ، والبرتقال ٣,٥ أي أكثر حمضية . والشادر ١٢ أي قلوي .



كَيْفَ يَصْنَعُ اللَّبَنُ الزَّبَادِي ؟

قَبْلَ اخْتِرَاعِ التَّلَاجَةِ وَمُعَالَجَةِ اللَّبَنِ الْحَدِيثَةِ ، بَحَثَ الرُّعَاةُ الْبَدُو الْأَوَائِلَ عَنْ طَرِيقَةٍ لِحِفْظِ اللَّبَنِ وَنَقْلِهِ دُونَ أَنْ يُرَاقَ . وَكَانَ الْحُلُّ هُوَ تَحْمِيرُ اللَّبَنِ ، بِعَمَلِيَّةٍ تَحْوِلُهُ إِلَى زَبَادِي نَصْفٍ جَامِدٍ . وَالْيَوْمَ مَارَالَ الزَّبَادِي لَهُ قِيمَتُهُ لِأَنَّهُ سَهْلُ الْهَضْمِ وَيُعْتَبَرُ وَجِبَةً خَفِيفَةً مُنَشِّطَةً .

وَبَدَأَ صِنَاعَةُ الزَّبَادِي بِسِتْرَةِ اللَّبَنِ أَوْ تَسْحِينِهِ حَتَّى ٨٢°م لِقَتْلِ مَا بِهِ مِنْ بَكْتِيرِيَا . ثُمَّ يُضَافُ إِلَيْهِ خَمِيرَةُ زَبَادِي ، وَيُحْفَظُ الْخَلِيطُ بَيْنَ دَرَجَتَيْ حَرَارَةِ ٣٧°م ، ٤٥°م حَيْثُ تَتَحَوَّلُ السُّكَّرِيَّاتُ الطَّبِيعِيَّةُ فِي اللَّبَنِ إِلَى أَحْمَاضٍ أَوْ تُخَمَّرُهُ . وَالْأَحْمَاضُ الْجَدِيدَةُ الْمُتَكَوِّنَةُ تُرْبِطُ سَلْسِلَ بَرُوتِينَ اللَّبَنِ لِتَكُونُ شَبَكَةً كَبِيرَةً مُعَقَّدَةً تُحَوِّلُ اللَّبَنَ إِلَى زَبَادِي لَازِعٍ . وَيُصْنَعُ مِنَ اللَّبَنِ الْمُتَخَمَّرِ أَغْدِيَّةٌ أُخْرَى مِثْلُ الْقَشْدَةِ اللَّازِعَةِ وَالْجَبْنِ وَالزُّبْدِ .

لَبَنٌ نَصْفٌ جَامِدٌ
الْأَحْمَاضُ النَّاتِجَةُ عَنِ التَّخْمُرِ تُرْبِطُ بَيْنَ سَلْسِلِ الْبَرُوتِينَ الْفَرْدِيَّةِ فِي اللَّبَنِ (أَعْلَى يَسَارَ) ، فَيَصْبُحُ اللَّبَنُ أَقْلَ سَيُولَةً وَيَبْدَأُ فِي التَّخْمُرِ تَدْرِيجِيًّا .

مَرَحَلَتَا تَكْوُنِ الزَّبَادِي :

يَتَكَوَّنُ الزَّبَادِي عَلَى مَرَحَلَتَيْنِ : فِي الْأُولَى ، تُكَسَّرُ الْبَكْتِيرِيَا السُّكَّرِيَّاتُ إِلَى أَحْمَاضٍ تُرْفَعُ حِمَاضِيَّةُ اللَّبَنِ . وَتَبْدَأُ الثَّانِيَّةُ عِنْدَمَا تُؤَثَّرُ زِيَادَةُ حِمَاضِيَّةِ اللَّبَنِ عَلَى جُزْئِيَّاتِ الْبَرُوتِينَ لِتَكُونُ تَرَكِيْبًا مُتَجَمِّعًا كَالْكِبَارِيِّ ثُمَّ يَأْخُذُ اللَّبَنُ الْهَيْئَةَ نَصْفِ الْجَامِدَةِ لِلزَّبَادِي .

مَرَحَلَةُ التَّخْمُرِ

يُظْهَرُ أَسْفَلَ وَيَسَارَ ، بَكْتِيرِيَا (أَزْرَق) مُلتَصِقَةً بِجُزْئِيَّاتِ سُكَّرٍ (أَخْضَر) ، وَتَحَوَّلُ السُّكَّرُ إِلَى حِمَاضٍ (أَصْفَر) . وَيَتِمُّ التَّخْمُرُ خِلَالَ سَاعَاتٍ قَلِيلَةٍ .

سُكَّرِيَّاتُ فِي اللَّبَنِ

بَكْتِيرِيَا تُكَسِّرُ السُّكَّرِيَّاتِ

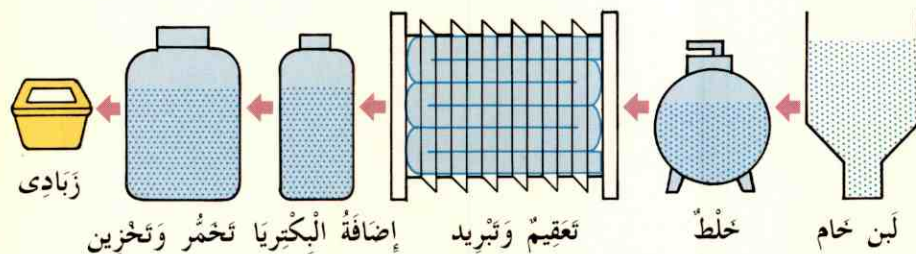
حِمَاضٌ نَاتِجٌ بِوَسِطَةِ الْبَكْتِيرِيَا

بَرُوتِينَاتُ اللَّبَنِ

الشَّكْلُ الْمَكْبَرُ (أَعْلَى يَسَارَ) يُبَيِّنُ التَّرَكِيْبَ الْعَقْدِي الْمَرِنَ لِبَرُوتِينَاتِ اللَّبَنِ قَبْلَ إِضَافَةِ الْبَكْتِيرِيَا . وَالْأَحْمَاضُ النَّاتِجَةُ عَنِ التَّخْمُرِ تَجْعَلُ الرُّوَاطِظَ تَتَدَاخَلُ (أَعْلَى يَمِينَ) .

صِنَاعَةُ الزَّبَادِي

فِي الْإِنْتِاجِ الصَّنَاعِيِّ لِلزَّبَادِي ، يُعَالَجُ اللَّبَنُ الْخَامُ وَيُعَقَّمُ . ثُمَّ يُخَلَطُ بِالْبَكْتِيرِيَا الَّتِي تُخَمَّرُهُ إِلَى زَبَادِي .



لماذا تذوب القهوة الفورية؟

هناك طريقتان لعمل القهوة الفورية: التجميد الجاف، والرش الجاف. وتبدأ كل منهما بتحميص حبوب البن وطحنها ثم وضعها في ماء يغلي لتكوين سائل مركز. وفي طريقة التجميد الجاف، يجمد السائل عند -40°C . ثم تُفتت القهوة المتجمدة إلى حبيبات صغيرة، وتوضع في آلة تفريغ جاف. فيتسامى الجليد الموجود في الحبيبات أي يتحول من جامد إلى غاز مباشرة في الفراغ، ويترك حبيبات بلورية مسامية من القهوة الفورية.

وفي طريقة الرش الجاف، يرش السائل المركز خلال تيار من الهواء الساخن. فيتبخر الماء من السائل مباشرة، ويخلف مسحوقاً يعالج ليصبح بلورات مماثلة للمتكونة بطريقة التجميد الجاف.

٢ في التجميد الجاف، يتحول سائل القهوة عند -40°C إلى كتلة متماسكة كقالب الشيكولاتة. ثم تُكسر إلى حبيبات دقيقة.

٣ حبيبات البن المتجمدة تكون ممتلئة بالجليد، الذي يزال في غرفة التجفيف.

طريقتان إلى القهوة الفورية



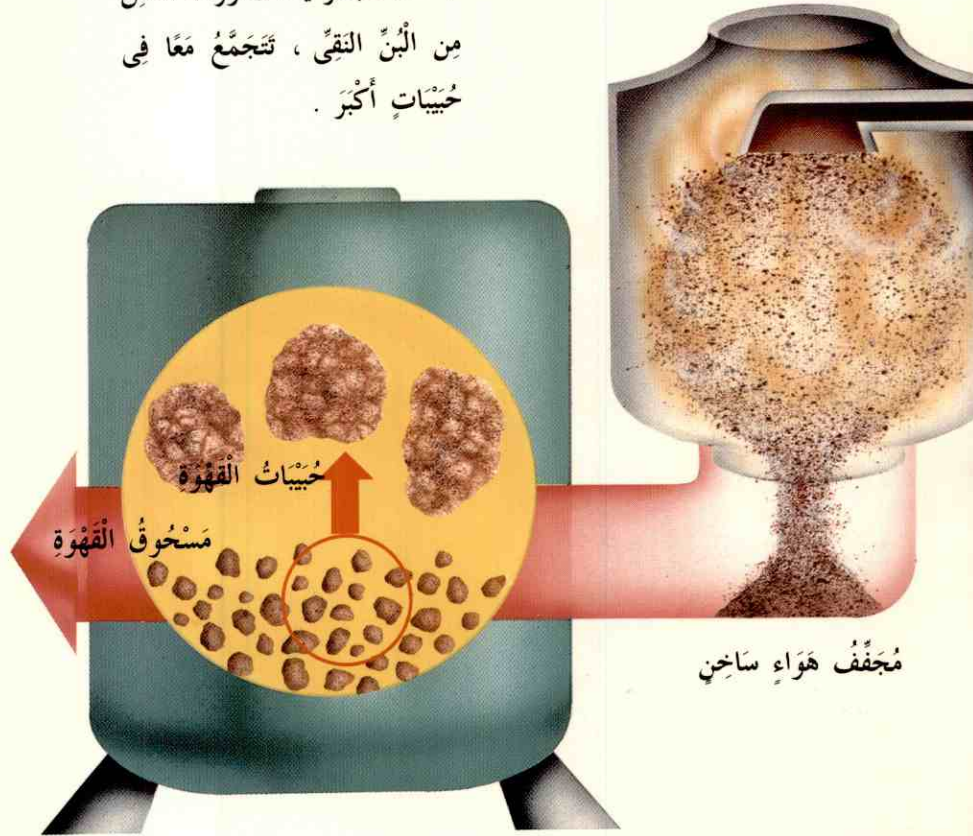
١ تُحمص حبوب البن لتقوية نكهتها ثم تُطحن. ويضاف إليها ماء يغلي فتكون قهوة سائلة مركزة.



مُجفف تفريغ

٢ يُدفع الهواء الساخن خلال صنباب من سائل القهوة المركز (أسفل) فيتبخر الماء من السائل.

٣ الماء المتبخر يخلف وراءه دقائق من البن النقي، تتجمع معاً في حبيبات أكبر.



مُجفف هواء ساخن

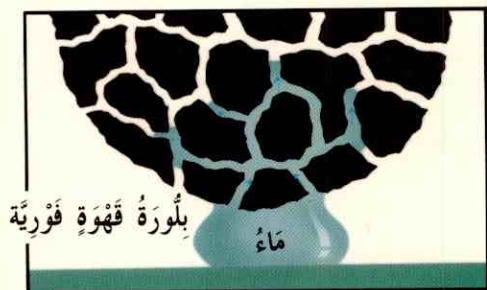
٤ الضغط المنخفض في غرفة التجفيف يجعل الجليد في حبيبات البن يتسامى. وتبقى حبيبات مسامية من القهوة الفورية.



مسحوق القهوة الفورية يُحضّر بطريقة الرش الجاف.



حبيبات القهوة الفورية تُحضّر بطريقة التجميد الجاف.



ذوبان سريع
تذوب القهوة الفورية بسرعة لأن بلوراتها مسامية. وعندما تلامس الماء، فإنه يتحلل هذه المسام، فيذيب البلورات من الداخل ومن الخارج.

كَيْفَ تَحْفَظُ الْأَغْذِيَّةَ ؟

يَفْسُدُ الطَّعَامُ لِسَبَبَيْنِ رَاسِيَيْنِ . فَفِي الْخَضِرَاوَاتِ وَالْفَاكِهَةِ ، يُمَكِّنُ لِعَمَلِيَّةِ التَّنْضُجِ الطَّبِيعِيَّةِ - الَّتِي تَحْدُثُ بِاسْتِمْرَارِ التَّنَفُّسِ الْخَلَوِيِّ بَعْدَ قَطْفِ الْغِذَاءِ - أَنْ تَزِيدَ نَضْجَهَا لِدَرَجَةِ التَّهَرُّو ، فَتَكُونُ غَيْرَ صَالِحَةٍ لِلْأَكْلِ . أَوْ فِي عَمَلِيَّةٍ تُؤَثِّرُ عَلَى جَمِيعِ أَنْوَاعِ الْغِذَاءِ ، فَإِنَّ الْمُتَعَضِّياتِ الْمَجْهَرِيَّةَ الَّتِي تَشْمَلُ الْبِكْتِيرِيَا وَالْعَفْنَ وَالْخَمِيرَةَ قَدْ تَهَاجِمُ الْغِذَاءَ وَتُسَبِّبُ فَسَادَهُ . وَلَا أَكْثَرَ مِنْ أَلْفِ عَامٍ طَوْرَ الْعُلَمَاءِ وَالطُّهَّاءِ عِدَّةَ طُرُقٍ لِحِفْظِ الْغِذَاءِ تُوَخَّرُ أَوْ تَمْنَعُ بِنَجَاحٍ هَاتَيْنِ الْعَمَلِيَّتَيْنِ .

وَلِأَنَّ الْمُتَعَضِّياتِ الْمَجْهَرِيَّةَ الَّتِي تُتَلَفُ الْغِذَاءَ تَعِيشُ فَقَطْ تَحْتَ شُرُوطٍ خَاصَّةٍ مِنْهَا الْأَكْسُجِينُ وَالرُّطُوبَةُ وَدَرَجَاتُ الْحَرَارَةِ الدَّافِئَةِ ، فَمِنْ الْمُمْكِنِ تَخْرِيبُ هَذِهِ الْمُتَعَضِّياتِ بِتَغْيِيرِ هَذِهِ الشُّرُوطِ . فَتَحْرِيزُ الْغِذَاءِ فِي دَرَجَاتِ حَرَارَةٍ مُنْخَفِضَةٍ أَوْ تَعْقِيمُهُ بِالتَّسْحِينِ يُؤَخِّرُ فَسَادَهُ . وَفِي بَعْضِ الطَّرِيقِ الْأُخْرَى لِحِفْظِهِ ، يُقَلَّلُ تَعَرُّضُ الْغِذَاءِ لِلْأَكْسُجِينِ فَتَمْنَعُ زِيَادَةَ نَضْجِهِ وَتَعْوُقُ نُمُو الْبِكْتِيرِيَا ، مِثْلَ تَغْلِيفِهِ بِالتَّنْفِيزِ أَوْ تَحْزِينِهِ مَعَ كَمِّيَّةٍ مِنْ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ . وَمِنْ التَّقْنِيَّاتِ الْأُخْرَى تَجْفِيفُ الْغِذَاءِ ، وَحِفْظُهُ مَعَ الْمِلْحِ أَوْ السُّكَّرِ .

طُرُقُ حِفْظِ الْغِذَاءِ

تَحْزِينُ فِي جَوِّ مُرَاقِبٍ

يُحْزَنُ الْغِذَاءُ فِي جَوِّ مُتَحَكِّمٍ فِيهِ ، يَحْتَوِي عَلَى ٣-١٪ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ . فَيُبْطِئُ تَنَفُّسَ الْغِذَاءِ وَفَسَادَهُ لِتَقْصُرَ نِسْبَةُ الْأَكْسُجِينِ .

إِقْفَاؤُ التَّنَفُّسِ
لِإِبْطَاءِ التَّنْضُجِ
الرَّائِدِ

الاحتفاظ به بارداً

التَّحْزِينُ الْبَارِدُ يُقَلِّلُ تَنَفُّسَ الْغِذَاءِ وَيُبْطِئُ التَّنْضُجَ الرَّائِدَ . كَمَا يَحُدُّ مِنْ نُمُو الْبِكْتِيرِيَا الضَّارَّةِ .

الشُّرُوطُ الْمُنَاسِبَةُ

يَتَوَقَّفُ التَّحَكُّمُ فِي عَدَمِ فَسَادِ الْغِذَاءِ غَالِبًا ، عَلَى جَعْلِهِ أَقْلَ قَابِلِيَّةٍ لِاسْتِصْفَاءِ الْمُتَعَضِّياتِ الْمَجْهَرِيَّةِ الضَّارَّةِ . وَذَلِكَ بِتَقْلِيلِ كَمِّيَّةِ الرُّطُوبَةِ فِيهِ ، وَخَفْضِ دَرَجَةِ حَرَارَتِهِ ، وَزِيَادَةِ حُمْضِيَّتِهِ .

عَمَلِيَّةُ التَّنْضُجِ الرَّائِدِ

أَخْذُ الْأَكْسُجِينِ

تَغْلِيفُ مُفَرَّغٍ لِلْأَغْذِيَّةِ

وَهُوَ حِفْظُ الْأَغْذِيَّةِ فِي عُبُوتٍ مُفَرَّغَةٍ مِنَ الْهَوَاءِ ، فَيَعُزِّلُهَا عَنِ الْأَكْسُجِينِ وَالْمُتَعَضِّياتِ الْمَجْهَرِيَّةِ . وَمِثْلُ هَذِهِ الْأَغْذِيَّةِ تَحْفَظُ بِطَعْمِهَا وَرَائِحَتِهَا مُدَّةً طَوِيلَةً .

التَّغْلِيفُ

الْغِذَاءُ الْمُغْلَبُ يُعْقَمُ بِالتَّسْحِينِ ثُمَّ يُعْبَأُ فِي الْفَرَاغِ لِتَلَاوِي التَّلَوُّثِ . وَهِيَ طَرِيقَةٌ شَائِعَةٌ لِسُهُولَةِ تَغْلِيهِهِ وَتَقْلِيلِ وَاسْتِعْمَالِهِ ، حَيْثُ يُعْبَأُ فِي غَلَبٍ أَوْ بَرَطْمَانَاتٍ .

يَمْتَصُّ الْمِلْحُ الْمَاءَ مِنْ خَلَايَا الْغِذَاءِ ، فَيَحْرَمُ الْبِكْتِيرِيَا مِنَ الرُّطُوبَةِ الَّتِي تَحْتَاجُهَا لِتَعِيشِ .

مِلْحٌ

مَنْعُ نُمُو الْمُتَعَضِّياتِ
الْمَجْهَرِيَّةِ

اسْتِخْدَامُ الْمِلْحِ لِحِفْظِ الْغِذَاءِ

يُسْتَعْدَمُ الْمِلْحُ وَالسُّكَّرُ لِسَحْبِ الرُّطُوبَةِ مِنَ الْغِذَاءِ . فَكُلَّمَا قَلَّ الْمَاءُ فِي الْغِذَاءِ ، كُلَّمَا صَعُبَ عَلَى الْبِكْتِيرِيَا الْحَيَاةُ فِيهِ .

كَيْفَ يَزِيدُ نَضْجُ الثَّمَارِ

الْخَضِرَاوَاتِ وَالْفَاكِهَةُ تُنْضِجُ مَا دَامَتْ خَلَايَاهَا تَتَنَفَّسُ الْأَكْسُجِينِ . وَيَحْدُثُ التَّنْضُجُ الرَّائِدُ عِنْدَمَا يَسْتَمِرُّ الْغِذَاءُ فِي امْتِنَاصِ الْأَكْسُجِينِ بَعْدَ أَنْ أَصْبَحَ نَاضِجًا .

الْأَكْسُجِينُ يُغَيِّرُ الْغِذَاءَ

عِنْدَمَا يَتَنَفَّسُ الْغِذَاءُ ، فَإِنَّهُ يَأْخُذُ الْأَكْسُجِينَ وَيَطْرُدُ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ . وَعِنْدَمَا تَقِلُّ نِسْبَةُ الْأَكْسُجِينِ يَقِلُّ التَّنَفُّسُ ، فَتَبْطِئُ عَمَلِيَّةُ التَّنْضُجِ الرَّائِدِ .

طَرْدُ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ

تَجْمِيدُ

التَّجْمِيدُ

التَّجْمِيدُ يَجْعَلُ الْغِذَاءَ فِي نَوْعٍ مِنَ الْحَيَاةِ الْمُعْلَقَةِ . فَيَتَوَقَّفُ التَّنَفُّسُ الْخَلَوِيُّ وَالتَّنْضُجُ الرَّائِدُ ، وَالْبُرُودَةُ تَمْنَعُ نُمُو الْبِكْتِيرِيَا .

مَا هِيَ مَكْسِبَاتُ النَّكْهَةِ لِلْغِذَاءِ ؟

مَكْسِبَاتُ النَّكْهَةِ هِيَ مَوَادُّ تَزِيدُ إِذْرَاكَ الْأَشْخَاصِ لِلْمَذَاقَاتِ الْمُخْتَلِفَةِ . وَأَكْثَرُهَا اسْتِخْدَامًا هُوَ جُلُوتَامَاتُ أُحَادِي الصُّوْدِيَوْمِ (MGS) وَهُوَ مُشْتَقٌّ مِنْ حِمَضِ الْجُلُوتَامِيك ، أَحَدُ الْعِشْرِينَ حِمَضًا أَمِينِيًّا الَّتِي يَسْتُخْدِمُهَا الْجِسْمُ لِصَنْعِ الْبَرُوتِينَاتِ .

وَتَبْدَأُ عَمَلِيَّةُ إِتْجَاحِهِ صِنَاعِيًّا بِالْمُولَاس ، أَحَدِ الْمُنْتَجَاتِ الْجَانِبِيَّةِ لِتَكْرِيرِ قَصَبِ السُّكَّرِ . فَيَتَحَمَّرُ الْمُولَاسُ فِي خَزَانٍ بِهِ بَكْتِيرِيَا خَاصَّةٌ ، يَنْتُجُ حِمَضُ الْجُلُوتَامِيك . وَيَكُونُ فِي هَذِهِ اللَّحْظَةِ لَهُ نَوْعَانِ مِنَ الْجُزْئِيَّاتِ . وَرَغْمَ أَنَّ الذَّرَاتِ الْفَرْدِيَّةَ مُتَّصِلَةٌ بِنَفْسِ التَّرْتِيبِ ، إِلَّا أَنَّ كَلًّا مِنْ نَوْعِي الْجُزْئِيَّاتِ صُورَةٌ بِالْمَرَاةِ لِلنَّوْعِ الْآخَرِ . وَأَحَدُ النَّوْعَيْنِ فَقَطْ ، الْمُسَمَّى حِمَضُ جُلُوتَامِيك — ل ، هُوَ الْمُسْتَحْدَمُ مَكْسِبًا لِلنَّكْهَةِ . فَيَعْرُزُ هَذَا النَّوْعُ عَنِ النَّوْعِ الْآخَرِ عَدِيمِ الْفَعَالِيَّةِ . ثُمَّ يُحَوَّلُ إِلَى جُلُوتَامَاتِ أُحَادِي الصُّوْدِيَوْمِ وَهِيَ مِلْحَةُ الصُّوْدِيَوْمِي وَبَعْدَ إِزَالَةِ لَوْنِ MGS حَتَّى لَا تَغْيِرَ مَظْهَرَ الْغِذَاءِ ، تَكُونُ جَاهِزَةً لِلِاسْتِخْدَامِ فِي الطَّهْيِ .

لَيْسَتْ لِكُلِّ شَخْصٍ رَغْمَ أَنَّ جُلُوتَامَاتِ أُحَادِي الصُّوْدِيَوْمِ الْمُسْتَخْلَصَةَ مِنْ قَصَبِ السُّكَّرِ ، غَيْرُ ضَارَّةٍ لِمُعْظَمِ الْأَشْخَاصِ ، إِلَّا أَنَّهَا قَدْ تُسَبِّبُ صَدَاعًا ، وَآلَمًا مَعِدِيَّةً ، وَنُعَاسًا ، وَأَحْيَانًا تَصَلُّبَ الْمَفَاصِلِ عِنْدَ بَعْضِ الْأَشْخَاصِ .

مِنْ قَصَبِ سَكَّرٍ إِلَى MGS سَكَّرٍ فِي قَصَبِ السُّكَّرِ



بَكْتِيرِيَا حِمَضِ الْجُلُوتَامِيك

قَصَبِ السُّكَّرِ

جُلُوتَامَاتُ أُحَادِي الصُّوْدِيَوْمِ

بَدْءُ التَّحْمَرِ

تُحَوَّلُ الْبَكْتِيرِيَا جُزْئِيًّا يُسَمَّى السَّكَّارِينَ يُوجَدُ فِي مُولَاسِ قَصَبِ السُّكَّرِ ، إِلَى حِمَضِ جُلُوتَامِيك .

جُزْئِيَّاتُ حِمَضِ جُلُوتَامِيك

التَّبَلُّر

حِمَضُ الْجُلُوتَامِيك النَّاتِجُ عَنِ التَّحْمَرِ يَتَبَلَّرُ فِي مَزْرَعَةٍ بِكْتِيرِيَّةِ

تَحْلِيلُ السَّكَّارِينَ

فَصْلُ الْبِلُورَاتِ

بِاسْتِخْدَامِ غِشَاءٍ خَاصٍّ يُسَمَّى غِشَاءَ التَّبَادُلِ الْأَيُونِي يُسَمَّحُ لِبِلُورَاتِ حِمَضِ جُلُوتَامِيك — ل بِالْانْفِصَالِ مِنَ السَّائِلِ الْمُتَحَمَّرِ .

بَكْتِيرِيَا تُهَاجِمُ السَّكَّارِينَ فِي قَصَبِ السُّكَّرِ

جُلُوتَامَاتِ — ل أُحَادِي الصُّوْدِيَوْمِ

فَحْمٌ نَبَاتِي

مَادَّةٌ مُعَادِلَةٌ

إِزَالَةُ لَوْنِ الْبِلُورَاتِ

بَعْدَ التَّرْشِيحِ خِلَالَ خَزَانِ فَحْمٍ نَبَاتِيٍّ ، لَامْتِصَاصِ الْمَوَادِّ الَّتِي تُعْطِي الْجُلُوتَامَاتِ لَوْنَهَا الْقَاتِمَ ، تُصْبِحُ الْبِلُورَاتُ شَفَافَةً تَمَامًا .

مُعَادِلَةُ الْحِمَضِ

يُضَافُ إِلَى حِمَضِ جُلُوتَامِيك — ل مَوَادُّ لِتُعَادِلَهُ وَتُحَوَّلَهُ إِلَى جُلُوتَامَاتِ — ل أُحَادِي الصُّوْدِيَوْمِ .

لماذا يكون الجيلاتى أكثر ليونة من الجليد ؟

رغم أن الجيلاتى يحتوى كثيرا من الماء ، إلا أن قوامه لين عند ٥٠°م وهى درجة تجمد الماء . وسر هذه الليونة يكمن فى طبيعة مكوناته وطريقة ارتباطها .

ولصناعة الجيلاتى ، يُستخدم اللبن والقشدة والبيض ومواد أخرى ، تقلب جيدا مع السكر فى مجمد خاص . فيتجمد الماء أولا فى هذه المكونات ، تاركا دقائق دهنية فى هيئة سائلة . ومع استمرار التقليب وانخفاض درجة الحرارة ، تنحصر فقاعات هوائية دقيقة فى المزيج . وهذه الفقاعات وكريات الدهن تفصل بلورات الجليد ، فتمنع الجليد من تكوين كتل كبيرة تجعل الجيلاتى جامدا . ويحب البعض أن يصنعوا الجيلاتى بأنفسهم ، مستخدمين مجمدا منزليا خاصا . فتوضع المكونات فى تجويف المجمد المحيط بالملح والجليد المجروش لينتج درجات الحرارة المنخفضة اللازمة . ويقلب المزيج بمقلب خاص يحرك بذراع يدوية أو محرك كهربى . ولأن الآلات الصغيرة لا تستطيع تقليب المكونات جيدا مثل الآلات الصناعية ، فإن المنتج المنزلى يحتوى هواء أقل ، ولا يكون فى نوعية المنتج التجارى .

الجيلاتى الممتحوض

الهواء المحفوق فى الجيلاتى أثناء تقلبيه يسمى الفائض . فإذا خلط حجم من الهواء فى حجم مساوٍ من المكونات — مثلا — كان الناتج حجمين من الجيلاتى ، ويكون الفائض ١٠٠٪ . والجيلاتى العادى يكون الفائض فيه عادة من ٦٠ — ٧٠٪ بمعنى أن الهواء قد زاد من حجم الجيلاتى بهذه النسبة . أما فى الجيلاتى اللين يكون الفائض من ٣٠ — ٨٠٪ ، وفى الجرانيتا من ٢٠ — ٦٠٪ .

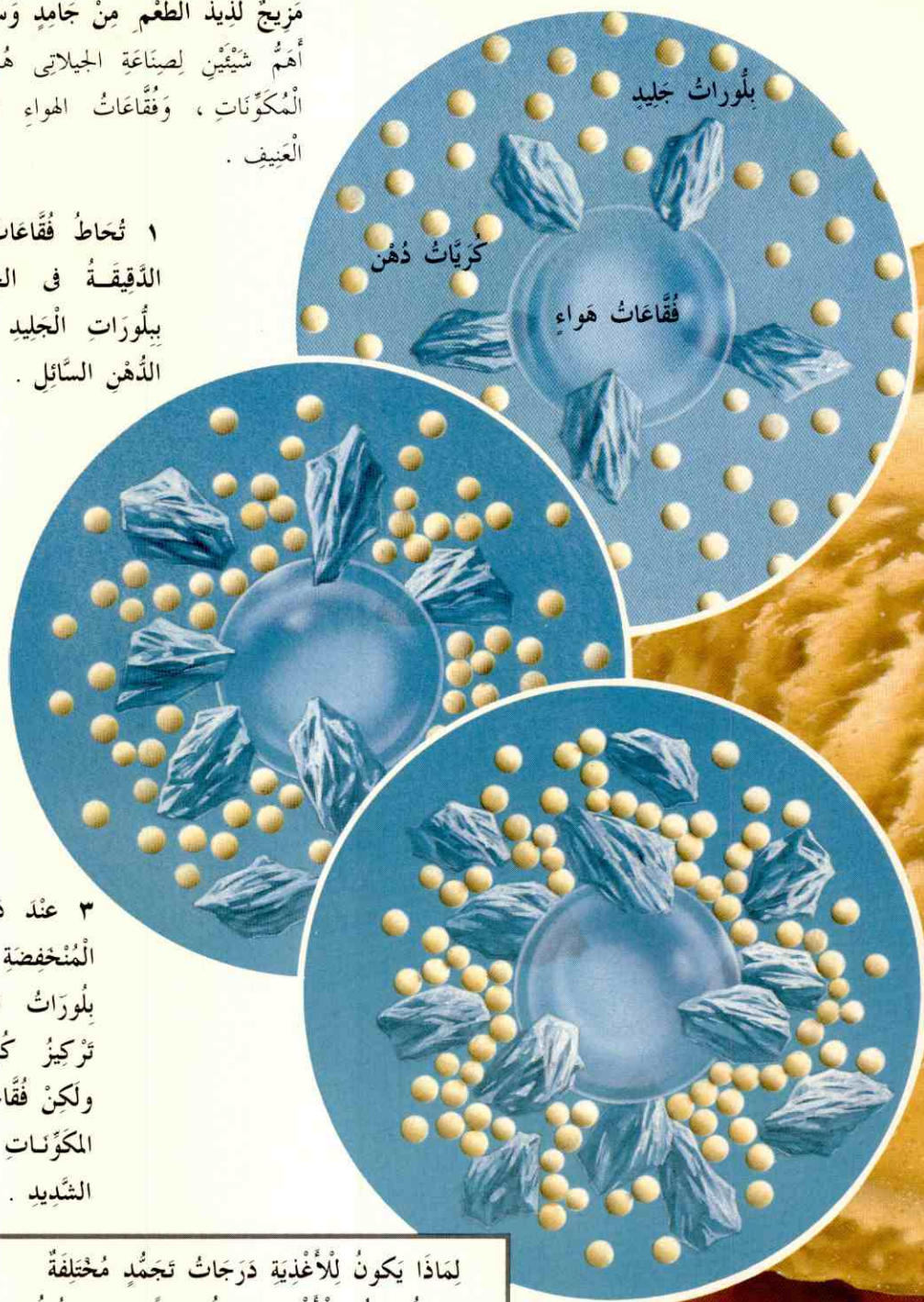


مزيج لذيذ الطعم من جامد وسائل وغاز أهم شئتين لصناعة الجيلاتى هما الدهن الناتج من المكونات ، وفقاعات الهواء الناتجة عن التقليب العنيف .

١ تحاط فقاعات الهواء الدقيقة فى الجيلاتى ببلورات الجليد وكريات الدهن السائل .

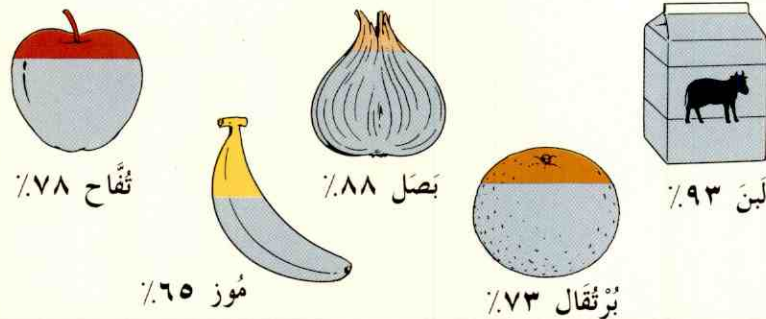
٢ مع انخفاض درجة الحرارة ، تكبر بلورات الجليد . ولكن التقليب المستمر يمنع زيادة نموها ، ويجعل البلورات صغيرة متباعدة .

٣ عند درجات الحرارة المنخفضة جدا ، تكبر بلورات الجليد ويزداد تركيز كريات الدهن . ولكن فقاعات الهواء تمنع المكونات من الجمود الشديد .



لماذا يكون للأغذية درجات تجمد مختلفة

سرعة تجمد الأغذية تختلف طبقا لنسبة الرطوبة بها . واللبن والبصل من الأغذية ذات محتوى مائى عالٍ ، فعند ١٥°م يتجمد ٩٣٪ من اللبن ، ٨٨٪ من البصل . وعند نفس الدرجة يتجمد حوالى ٧٠٪ من التفاح والبرتقال ، ٦٥٪ من الموز .



لِمَاذَا يُصْبِحُ الْبَيْضُ الْمَغْلِيُّ جَامِدًا ؟

جُمُودُ الْبُرُوتَيْنِ

١ تَتَدَاخَلُ جُزْئَاتُ بُرُوتَيْنِ الْبَيْضَةِ الْخَامِ فِي تَرَكِيبِ مُعَقَّدٍ ثَلَاثِي الْأَبْعَادِ . وَلِأَنَّ الْبُرُوتَيْنِ الْفَرْدِيَّةِ تَتَحَرَّكُ بِحُرِّيَّةٍ ، فَإِنَّ بِيَاضَ الْبَيْضِ وَصْفَارَهُ يَظَلُّ سَائِلًا .



جُزْئَاتُ
الْبُرُوتَيْنِ

السَّائِلُ الدَّاخِلِيُّ لِلْبَيْضَةِ الْخَامِ يُصْبِحُ جَامِدًا إِذَا تَمَّ غَلْيُهُ فِي الْمَاءِ ، لِأَنَّ حَرَارَةَ الْمَاءِ الْكَثِيفَةَ تُغَيِّرُ تَرَكِيبَ بُرُوتَيْنِ الْبَيْضَةِ . فِي دَرَجَةِ حَرَارَةِ الْغُرْفَةِ تَكُونُ جُذَيْلَاتُ الْبُرُوتَيْنِ مَطْوِيَّةً بِإِحْكَامٍ فِي تَرَكِيبِ مُعَقَّدٍ ثَلَاثِي الْأَبْعَادِ . وَفِي دَرَجَاتِ الْحَرَارَةِ الْأَعْلَى تَرْتَخِي الْجُذَيْلَاتُ ، وَبَيْنَمَا تَنْحَلُّ تُصْبِحُ نِهَائِيَّاتُهَا مَكْشُوفَةً ، فَتَرْتَبِطُ بِجُذَيْلَاتِ الْبُرُوتَيْنِ الْأُخْرَى ، وَتَتَبَثُّ الْبُرُوتَيْنِ الْفَرْدِيَّةُ فِي نَسِيجٍ يَجْعَلُ الْبَيْضَةَ جَامِدَةً . وَلاِخْتِلَافَ تَرَكِيبِ بُرُوتَيْنِ مَعَ الْبَيْضَةِ وَزَلَالِهَا اخْتِلَافًا قَلِيلًا ، فَإِنَّهُمَا يَجْمُدَانِ فِي دَرَجَتِي حَرَارَةٍ مُخْتَلِفَتَيْنِ . وَلَا يُوجَدُ سِوَى تَغْيِيرِ بَسِيطٍ فِي كُلِّ مِنَ الْمُحِّ وَالزَّلَالِ عِنْدَ ٦٠ م° . وَلَكِنْ فَوْقَ هَذِهِ الدَّرَجَةِ ، يَتَحَوَّلُ الزَّلَالُ إِلَى مَا يُشَبَّهُ الْهَلَامَ نِصْفَ الشَّقَافِ . أَمَّا الْمُحُّ فَيُصْبِحُ لَرَجًا بَعْضَ الشَّيْءِ عِنْدَ ٦٥ م° وَيَبْدَأُ الْجُمُودُ عِنْدَ ٧٠ م° . وَعِنْدَ هَذِهِ الدَّرَجَةِ تُصْبِحُ الْبَيْضَةُ نِصْفَ نَاضِجَةٍ . وَيُصْبِحُ الزَّلَالُ جَامِدًا كُلِّيَّةً عِنْدَ ٨٠ م° . وَعِنْدَ ٨٥ م° تَكُونُ الْبَيْضَةُ مَسْلُوقَةً جَيِّدًا .

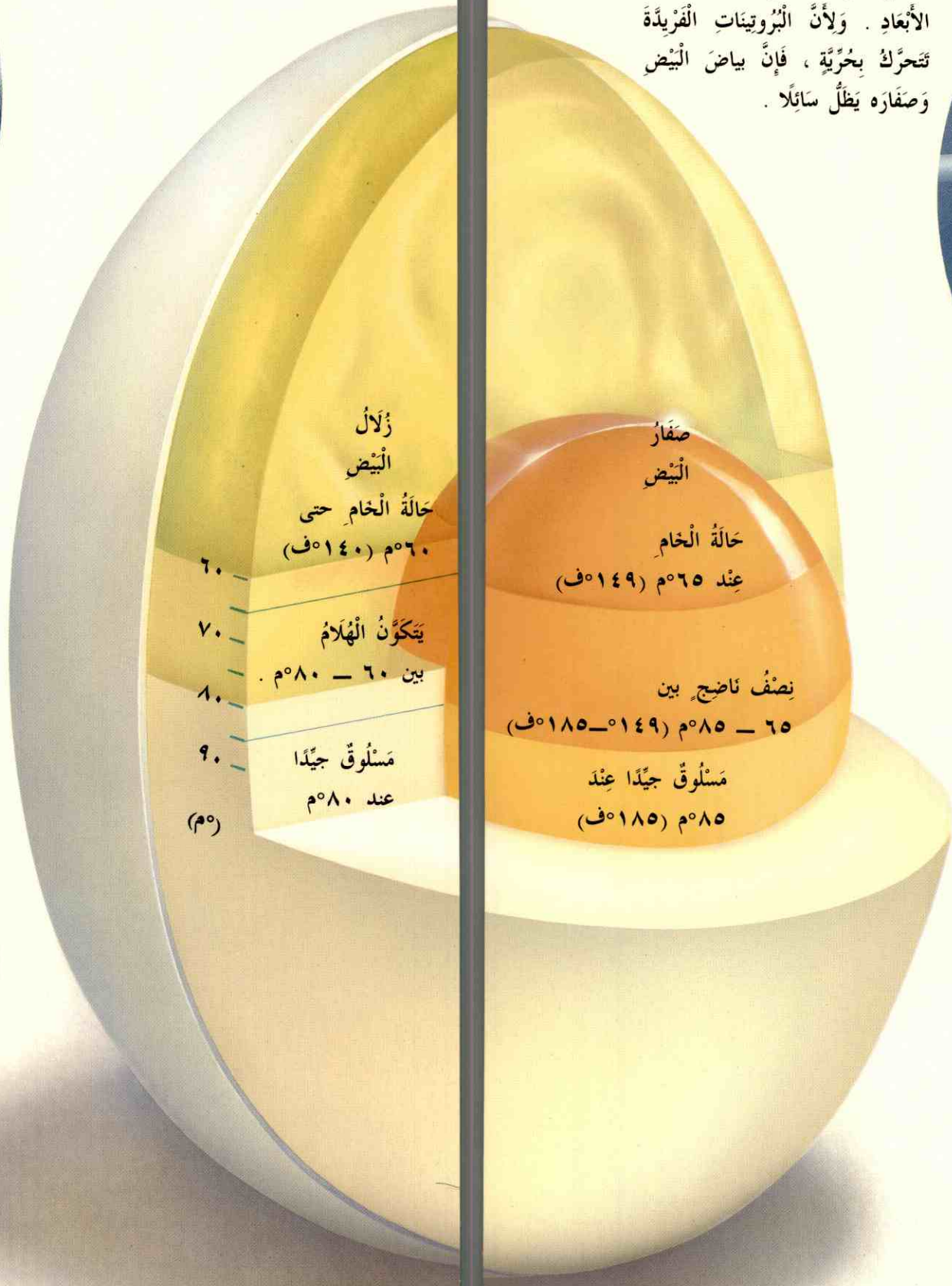
٢ عِنْدَ وَضْعِ الْبَيْضَةِ فِي مَاءٍ يَغْلَى ، تَلِينُ الْأَلِفَافَاتُ فِي كُلِّ جُذَيْلَةٍ بُرُوتَيْنِ وَتُسْتَقِيمُ لِلْخَارِجِ . فَتُصْبِحُ نِهَائِيَّاتُ الْبُرُوتَيْنِ الَّتِي كَانَتْ تَحْمِيهَا الطِّيَّاتُ ، مَكْشُوفَةً .



٣ عِنْدَمَا تَصِلُ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ إِلَى ٦٠ م° (١٤٠ ف°) ، فَإِنَّ نِهَائِيَّاتِ الْبُرُوتَيْنِ تَتَصِلُ مَعًا فِي رَوَابِطٍ تُشَبِّهُ الْجُسُورَ ، كَمَا تَتَصِلُ أَيْضًا مِنْ نِقَاطِ أُخْرَى بِجُذَيْلَاتِ الْبُرُوتَيْنِ . وَهَذِهِ الرَوَابِطُ الْجَدِيدَةُ تُقَيِّدُ حُرِّيَّةَ الْبُرُوتَيْنِ فِي الْحَرَكَةِ فَتُصْبِحُ الْبَيْضَةُ جَامِدَةً .



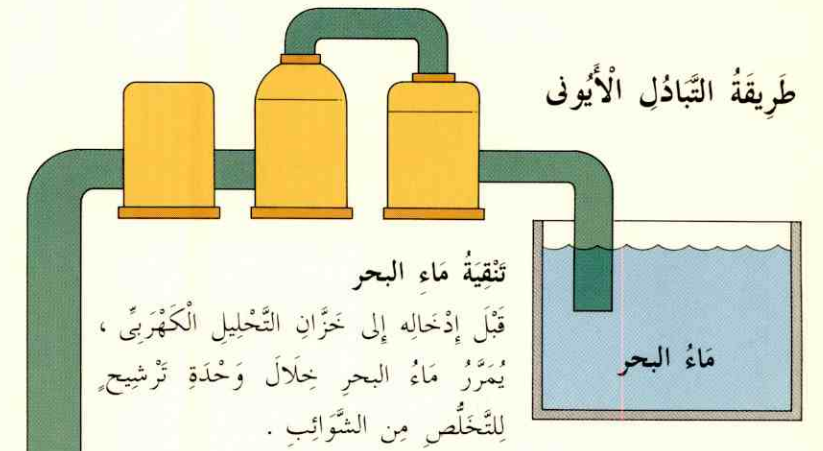
تَرَكِيبُ
كَالْجُسُورِ



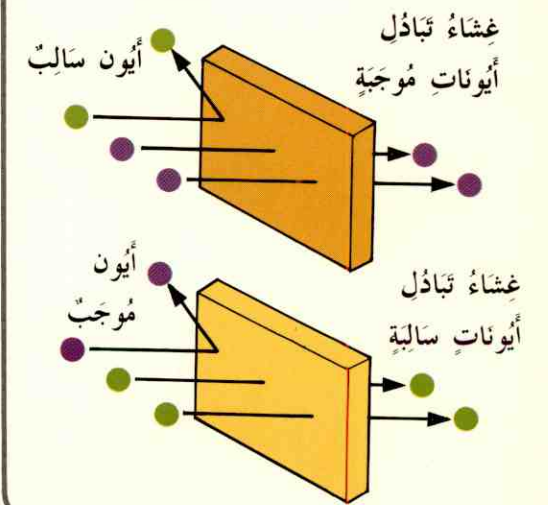
كيف يستخلص الملح من البحر؟

يُصنع ملح الطعام في الولايات المتحدة بعزله من رواسب المياه الجوفية شديدة الملوحة. ولكن في البلاد التي تقل فيها هذه الرواسب، يُستخلص الملح من مياه البحار. ويُستخدم تيار كهربائي لعزله لأن كلاً من أيوني الصوديوم والكلور في ملح الطعام مشحونان بالكهربائية.

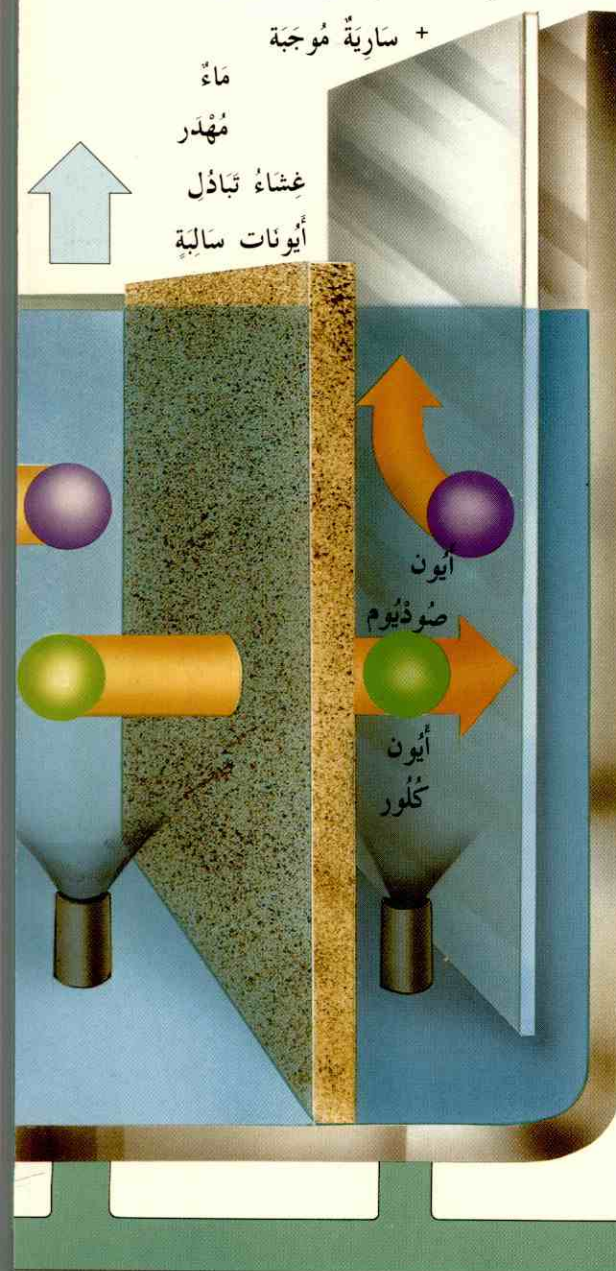
وبعد الترشيح لفصل الشوائب، يُضخ ماء البحر في خزانات بها ساريتان: موجبة وسالبة. ويمرور التيار الكهربائي بين الساريتين، تتحرك أيونات الصوديوم الموجبة نحو السارية السالبة، وأيونات الكلور السالبة نحو



فصل الأيونات بالشحنة الكهربائية
غشاء تبادل الأيونات الموجبة يسمح بمرور أيونات الصوديوم الموجبة، ولكنه يصد أيونات الكلور السالبة. ويقوم بالعكس غشاء تبادل الأيونات السالبة.



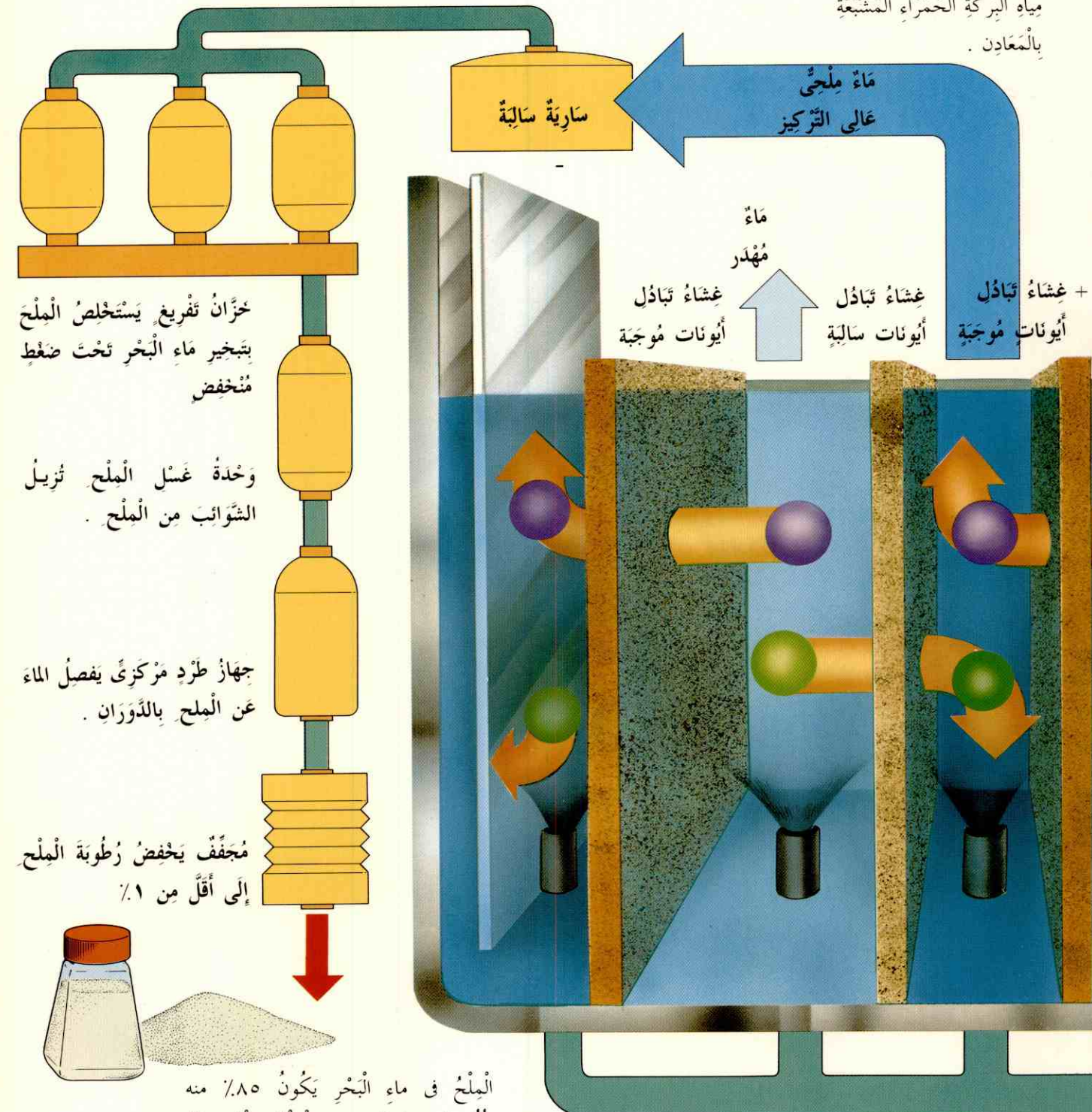
السارية الموجبة. وتُمر الأيونات خلال تحركها من أغشية تبادل الأيونات. أولهما، يُسمى غشاء تبادل الأيونات السالبة، ويسمح بمرور الأيونات السالبة فقط، بينما يسمح الثاني وهو غشاء تبادل الأيونات الموجبة، بمرور الأيونات الموجبة. ويتغير ترتيب هذه الأغشية تضطر أيونات الصوديوم والكلور للتجمع مكونة مناطق من الماء المالح المركز. وتُضخ هذه المياه الملحية المركزة خارج الخزان ليتم تبخيرها، فتترك بلورات من ملح الطعام.



خزان الفرز بالانتشار الغشائي يزيد تركيز الملح في ماء البحر، الذي يحتوي عادة على 3٪ ملح.

ملح الأرض

يوجد في الطبيعة تكوينات متنوعة من الملح. وصخرات الأتاكاما (يسار) في شيلي، هي أحد الأمثلة، وكذلك البركة (أقصى يسار) في أحد واحات النيجر. وتتكون أعمدة الملح (الصورة البينية) من مياه البركة الحمراء المشبعة بالمعادن.



الملح في ماء البحر يكون ٨٥٪ منه كلوريد صوديوم، والملح المحضّر بالتبادل الأيوني يكون كله تقريباً كلوريد صوديوم نقياً.

كَيْفَ يَنْقَى مَاءُ الشَّرْبِ ؟

تتم تنقية مياه الشرب على عدة مراحل . المرحلة الأولى هي الترسيب ، حيث تستقر إلى القاع الدقائق الكبيرة المعلقة في الماء . والثانية هي الترشيح ، حيث يتم حجز الجوامد المعلقة والبكتيريا الضارة . والثالثة هي التعقيم حيث يتم إضافة الكلور - وهو مطهر قوي - إلى الماء لقتل المتعضيات المجهرية المتبقية .

المواد المعلقة تستقر في قاع حوض الترسيب (أسفل) في المرحلة الأولى لتنقية المياه المستمدة من الأنهار أو البحيرات أو مصادر أخرى .

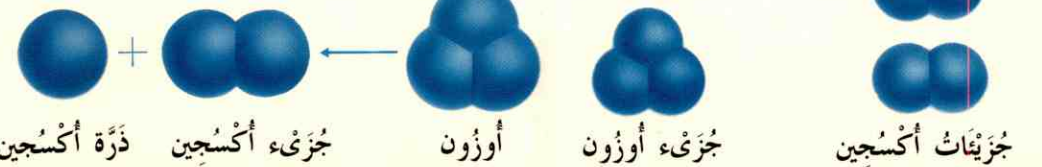
ولسوء الحظ ، فإن الكلور يعطي الماء طعماً سيئاً ، وإذا زادت كميته يسبب مشكلات صحية خطيرة . وتستخدم بعض البلاد الأوزون بدلاً منه ، فهو غاز آمن عديم الطعم يتكون من 3 ذرات أكسجين مرتبطة معاً . ولأن قوة الأوزون في قتل الجراثيم لا تستمر طويلاً ، فمزال من الضروري إضافة قليل من الكلور ليستمر التطهير مدة أطول .

عند ترشيح الماء ، فإن طبقات الرمل والحصى والفحم تحجز كثيراً من البكتيريا الضارة حين يمر الماء خلالها .

● عند استخدام الأوزون للتطهير ، فإن ذلك يتم قبل الترشيح . ويتحلل الأوزون إلى أكسجين يقتل الجراثيم .

كيف يعمل الأوزون

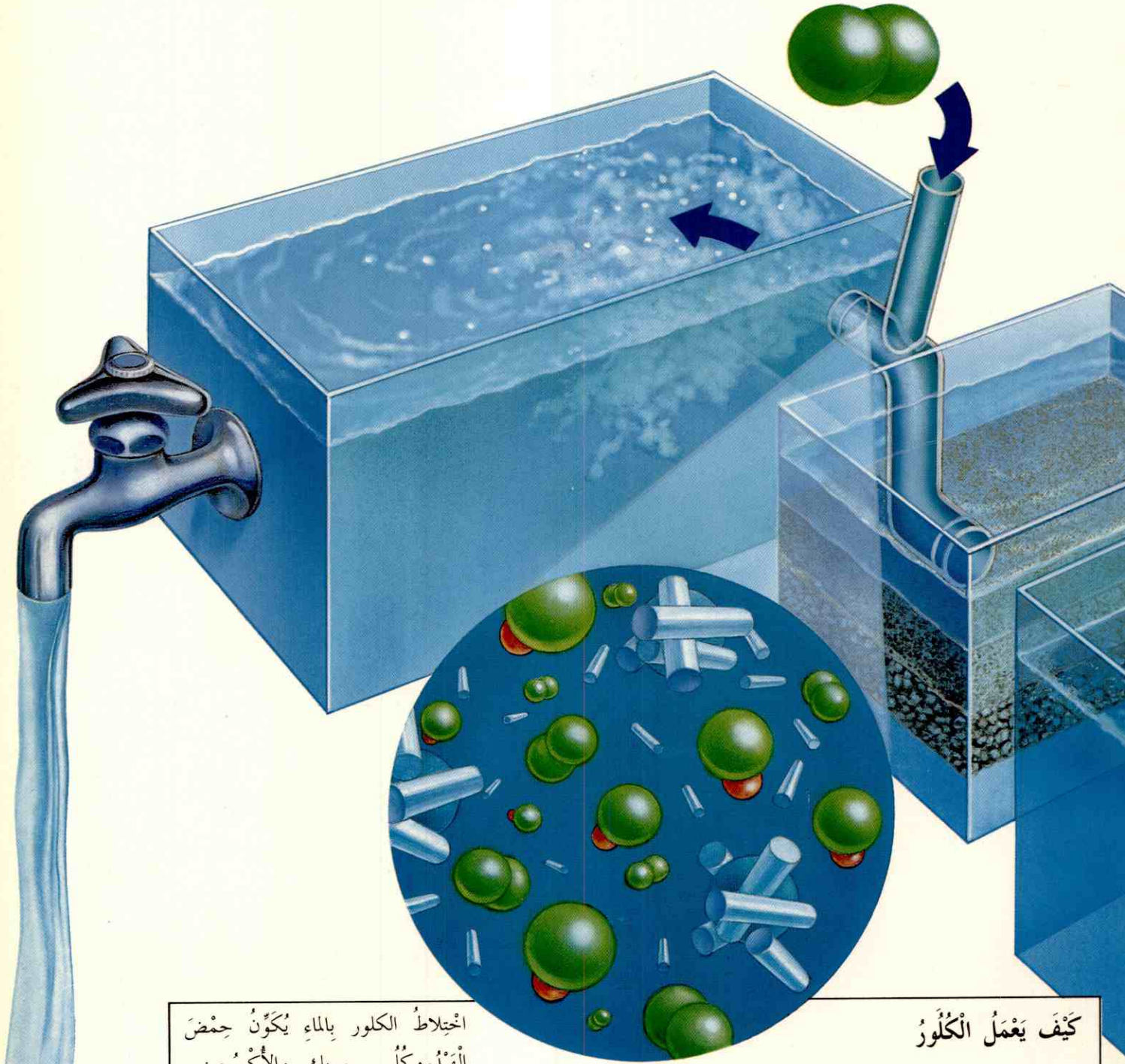
تتحد ثلاث جزيئات من الأكسجين بالتفريغ الكهربائي لتكوّن جزيئين من الأوزون (يمين) وفي الماء ، يتفكك الأوزون إلى ذرات أكسجين وجزيئات (أسفل) تقتل الجراثيم .



تطهير كيميائى

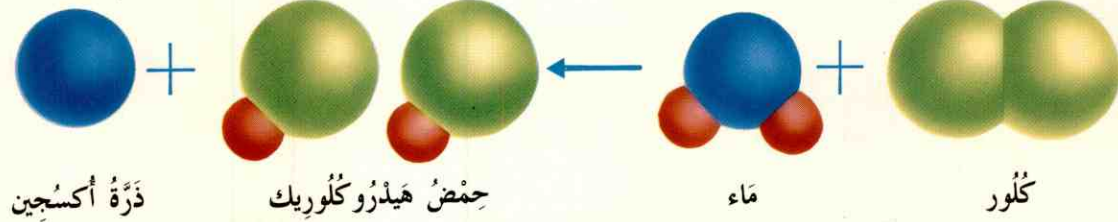
إضافة الكلور إلى الماء تقتل البكتيريا والفيروسات ، ولكن الكلور قد يكون هيدروكربونات كلورية ضارة مثل الكلورفورم . والأوزون أكثر تأثيراً من الكلور فى التخلص من المتعضيات المجهرية السامة ، ولكنه أكثر صعوبة وتكلفة للاستعمال .

آثار من الكلور تُضاف إلى الماء



كيف يعمل الكلور

اختلاط الكلور بالماء يكون حمض الهيدروكلوريك والأكسجين ، وكلاهما يقتل الجراثيم .



لماذا يطهى الدقيق؟

المكوّن الرئيسي للدقيق هو النشا الذي يتكوّن من سلاسل طويلة من جزيئات الجلوكوز المرتبطة معاً. وفي الدقيق الخام تكون هذه السلاسل شكلاً صلباً يُسمّى نشا - بيتا يقاوم الهضم بواسطة إنزيمات الجسم. ولكن عند غلي النشا مع الماء أو خبزه في رغيف الخبز (يسار) يتكسر تركيبه البلوري وتتخلل جزيئات الماء جزيئات الجلوكوز وتكسب النشا قوام العجينة ويسمّى نشا - ألفا. وحيث إنّ الإنزيمات يمكنها تكسير نشا - ألفا، يصبح الدقيق أسهل هضمًا.

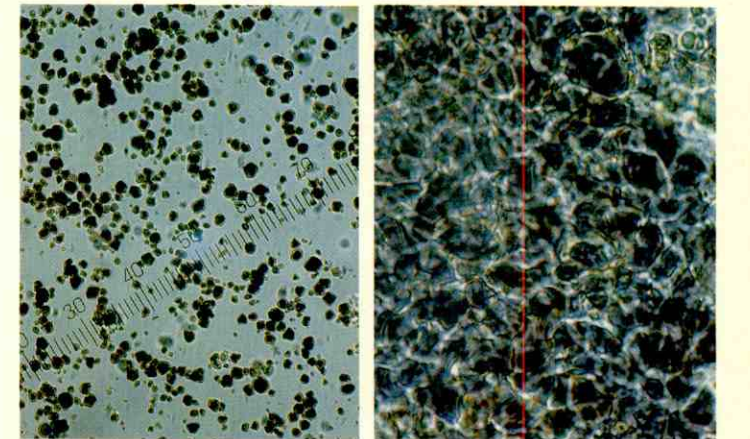
ولسوء الحظ فإنّ نشا - ألفا يعود إلى حالة نشا - بيتا عندما تنخفض درجة الحرارة وتتبخّر الرطوبة. وهذا الميل، يُعرف بظاهرة تعيق النشا، ويُنشِج شكلاً قاسياً من نشا - بيتا، كما في العيش القديم، ويصبح صعب الهضم مرةً أخرى.

تركيب النشا



النشا الخام أو نشا - بيتا، الموجود في حبة القمح (أعلى)، يتكوّن من سلاسل جلوكوز متفرّعة كبيرة لها شكل بلوري منتظم.

شكلان للنشا

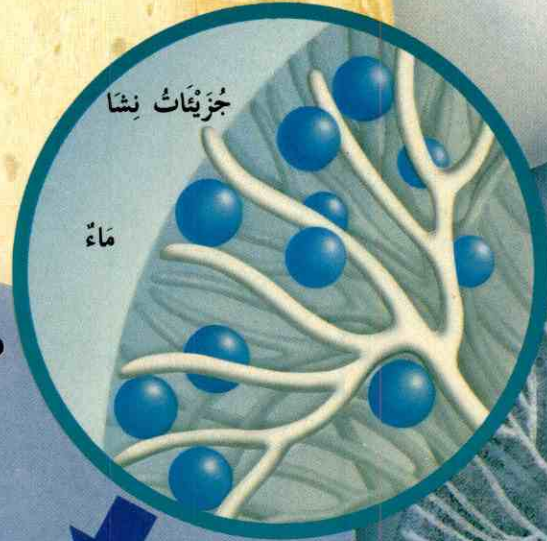


الصورة (يمين) تُبين نشا الأرز في هيئة بيتا، و (يسار) النوع ألفا المُشعّ بالماء.

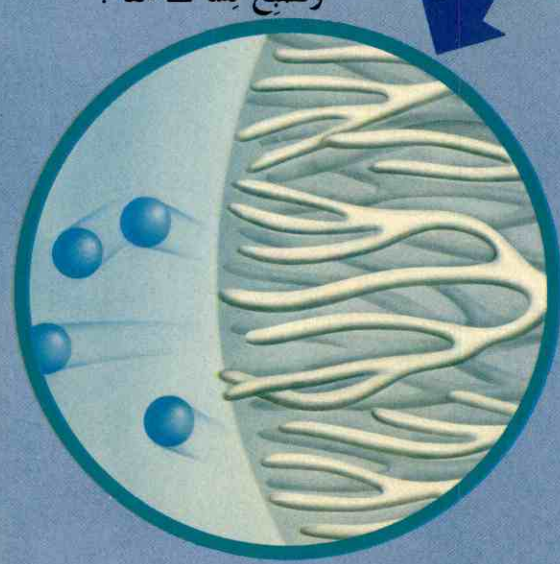
● نشا - ألفا في العيش المخبوز إضافة إلى أنّ صنع الخبز يجعله سهل الهضم، فإنّ نشا - ألفا يُكسبه مذاقاً طيباً ونسيجاً لينا.



تغيير تركيب النشا



● تسخين النشا بإضافة الحرارة والرطوبة، فإنّ نشا - بيتا يُدمج الماء في سلاسل الجلوكوز الخاصة بها وتُصبح نشا - ألفا.



تعيق النشا

بمرور الوقت، يتخلّص نشا - ألفا من الماء، ويعود إلى صورة صعبة الهضم قريبة جداً من صورتها الأصلية نشا - بيتا.

5 الْمُهَنْدِسَةُ أُسْلُوبٌ لِلْحَيَاةِ

كثيرٌ من مظاهر التَّقدُّمِ الْكَبِيرَةِ والصَّغِيرَةِ ، فِي تَارِيخِ الْحَضَارَةِ ، سَبَقَتْهَا تَطَوُّرَاتٌ فِي الْكِيمْيَاءِ ، وَلَيْسَ مِنْ قِبَلِ الصُّدْفَةِ — مَثَلًا — إِطْلَاقُ أَسْمَاءِ بَعْضِ الْعُصُورِ فِي تَارِيخِ الْبَشَرِيَّةِ — مِثْلَ عَصْرِ الْبُرُونِزِ وَعَصْرِ الْحَدِيدِ — لِأَنَّ ذَلِكَ كَانَ بِسَبَبِ الْقُدْرَةِ عَلَى تَشْغِيلِ هَذِهِ الْمَعَادِنِ . وَفِي الْحَقِيقَةِ ، كَانَ لَاكْتِشَافَ عَمَلِيَّاتِ تَنْقِيَةِ الْمَعَادِنِ ، الْفَضْلُ فِي تَغْيِيرِ وَجْهِ الْحَضَارَةِ مِنَ الْمَبَانِي الصَّغِيرَةِ وَعَرَبَاتِ الْخَيُْولِ إِلَى نَاطِحَاتِ السَّحَابِ وَالسَّكَّاتِ الْحَدِيدِيَّةِ . وَبِذَوْنِ هَذِهِ الطَّفَرَةِ ، بِالإِضَافَةِ إِلَى التَّقدُّمِ الْمُهَنْدِسِيِّ فِي الْمَوَادِّ مِثْلَ الْمُسْلَحِ وَالزُّجَاجِ ، كَانَ يَصْنَعُ وَجُودُ السِّيَّارَاتِ أَوْ الطَّائِرَاتِ أَوْ أَيْ مِنْ الْإِبْدَاعَاتِ التَّقْنِيَّةِ الَّتِي يُقَدِّرُهَا النَّاسُ الْيَوْمَ .

وَتَوْرَةُ الْمَعَادِنِ الَّتِي صَاحَبَتْ الْقَرْنَيْنِ ١٧ ، ١٨ ، أَكْمَلَتْهَا تَوْرَةُ الْكِيمْيَاءِ الْعُضْوِيَّةِ فِي الْقَرْنِ الْعِشْرِينَ . فَعِنْدَمَا اكْتَشَفَ الْمُهَنْدِسُونَ أَنَّ ثَرَوَةَ الْكِيمَاوِيَّاتِ الْعُضْوِيَّةِ — وَهِيَ الَّتِي تَحْتَوِي الْكَرْبُونَ — يُمَكِّنُ الْحُصُولَ عَلَيْهَا مِنْ تَكْرِيرِ الْقَحْمِ وَزَيْتِ الْبَتْرُولِ الْخَامِ ، تَلَاهَا سَيْلٌ مِنَ الْمُسْتَحَالَاتِ الْجَدِيدَةِ . وَكَانَ مِنْهَا الْبِلَاسْتِيكَاتُ مِثْلَ الْبُولِي إِيثَلِينِ وَالتَّقْلُونِ ، بِالإِضَافَةِ إِلَى الْأَلْيَافِ الصَّنَاعِيَّةِ مِثْلَ النَّائِيلُونِ وَالْبُولِيستِرِ . وَتَكْرِيرُ زَيْتِ الْبَتْرُولِ عَلَى نِطَاقٍ وَاسِعٍ ، جَعَلَ الْبَنْزِينَ مُنْخَفِضَ السَّعْرِ ، وَزَيْتُ الْوَقُودِ مُتَاحَةً لِكُلِّ قَرْدٍ تَقْرِيبيًا . وَفِي الْحَقِيقَةِ ، فَإِنَّ التَّقدُّمَ فِي الْكِيمْيَاءِ الصَّنَاعِيَّةِ يَشْمَلُ الْحَيَاةَ الْيَوْمِيَّةَ ، لِذَرَجَةِ أَنَّهُ مِنَ الْمُسْتَحِيلِ أَنْ يَمُرَّ يَوْمٌ كَامِلٌ دُونَ أَنْ تُصَادِفَ أَحَدٌ إِبْدَاعَاتِ الْكِيمْيَاءِ الْحَدِيثَةِ الْمُبَاشِرَةِ . شَرَارَاتُ طَائِرَةٍ فِي قُرْنٍ لَافِحٍ نَتِيجَةُ تَفَاعُلِ الْكَرْبُونِ مَعَ حَدِيدٍ خَامٍ مُنْصَهَرٍ لِيُصْبِحَ تَمَامِيحَ الْحَدِيدِ (خَنَازِيرَ الْحَدِيدِ) وَهِيَ مَرَحَلَةٌ مُتَوَسِّطَةٌ فِي إِنتَاجِ الْحَدِيدِ وَالصُّلْبِ .



كَيْفَ يُصْنَعُ الْوَرَقُ ؟

رَغْمَ أَنَّ كَثِيرًا مِنَ الْأَلْيَافِ — مِثْلَ الْقُطْنِ وَالْكِتَّانِ وَالْقَنْبِ — اسْتُخْدِمَتْ كَمَوَادِّ خَامٍ لِصِنَاعَةِ الْوَرَقِ مُنْذُ بَدَأَتْ الْكِتَابَةُ مِنْ حَوَالَى ٥٠٠٠ سَنَةٍ ، إِلَّا أَنَّ مُعْظَمَ الْوَرَقِ الْيَوْمَ يُصْنَعُ مِنَ الْخَشَبِ . وَالْمَكُونُ الَّذِي يَجْعَلُ مِنَ الْخَشَبِ مَصْدَرًا جَيِّدًا لِلْوَرَقِ هُوَ جُزَيْئَاتُ طَوِيلَةٍ تُشَبِّهُ الْأَلْيَافَ تُسَمَّى السَّيْلِيلُوزَ . وَعَلَى امْتِدَادِ كُلِّ جُزْءٍ سَيْلِيلُوزَ يُوجَدُ عَدَدٌ مِنْ مَجْمُوعَاتِ الْهَيْدُرُوكْسِيلِ — OH — تُرْبِطُ جُذَيْلَاتِ السَّيْلِيلُوزِ مَعًا فِي شَبَكَةٍ مَتِينَةٍ .

وَفِي عَمَلِيَّةِ صِنَاعَةِ الْوَرَقِ ، تُفْصَلُ جُذَيْلَاتُ السَّيْلِيلُوزِ أَوَّلًا لِتَكُونُ اللَّبَّ . ثُمَّ تُضَغَطُ الْأَلْيَافُ مَعًا إِلَى الْأَوَاحِ رَقِيقَةٍ . وَاتِّثَاءَ الضَّغْطِ ، تَتَّصِلُ الْجُذَيْلَاتُ مَرَّةً أُخْرَى ، لِتَكُونُ وَرَقًا نَاعِمًا .

٥ إِنْهَاء الْعَمَلِ

أَصْبَحَتْ أَلْيَافُ السَّيْلِيلُوزِ شَبَكًا مَلْفُوفًا (أَسْفَلَ) ، وَيَقُومُ مِلْفٌ كَبِيرٌ يُسَمَّى اللَّافُ (أَسْفَلَ) بِجَمْعِ الْوَرَقِ الْمُنتَهِي فِي لَفَاتٍ ضَخْمَةٍ . وَتُقَطَّعُ هَذِهِ اللَّفَاتُ إِلَى لَفَاتٍ أَصْغَرَ أَوْ الْأَوَاحِ ، ثُمَّ تُشَحَّنُ بِالسُّفْنِ مِنَ الْمَصْنَعِ .



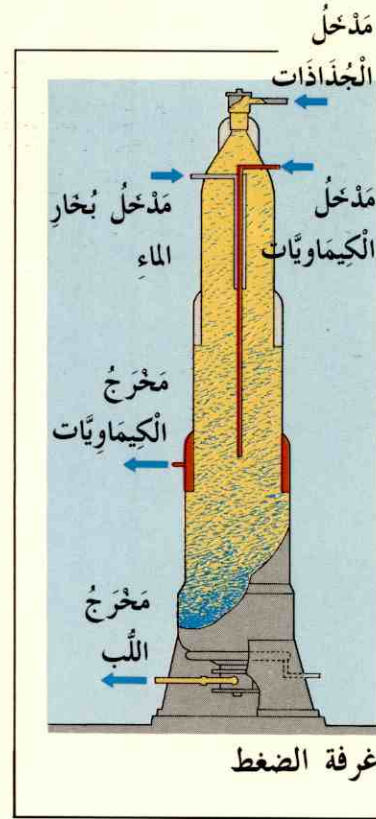
سَيْلِيلُوزٌ مَلْفُوفٌ

هَضْمُ الْخَشَبِ

الْخَشَبُ الْمُقَطَّعُ إِلَى جُذَائِذٍ فِي حَجْمِ عُلاَةِ الْقَنْبِ ، يُفْرَغُ فِي غَلَّيَةٍ كَبِيرَةٍ تُسَمَّى الْهَاضِمِ . وَتَتَأَثَّرُ الْهَاضِمُ بِتَأْثِيرِ الْحَرَارَةِ وَالضَّغْطِ الْعَالِيَيْنِ ، يَقُومُ بُخَارُ الْمَاءِ وَالْكَيمَاوِيَّاتُ بِتَحْرِيرِ السَّيْلِيلُوزِ مِنَ الْخَشَبِ . وَبَعْدَ عِدَّةِ سَاعَاتٍ يَتَحَوَّلُ الْخَشَبُ إِلَى مَادَّةٍ قُطْنِيَّةٍ لَبَنَةٍ تُسَمَّى اللَّبَّ .

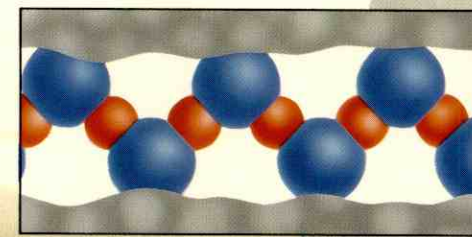


جُذَائِذُ الْخَشَبِ هِيَ الْمَادَّةُ الْخَامُ

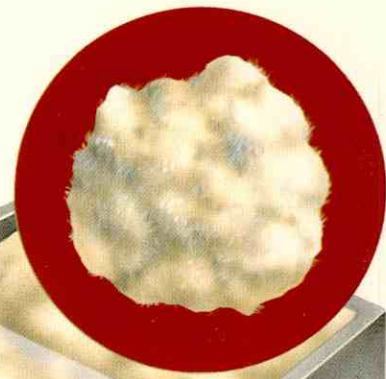


٤ تَجْفِيفُ نِهَائِيٍّ عَلَى أَسْطُوَانَاتٍ سَاحِنَةٍ

يُمَرَّرُ الْوَرَقُ جَدِيدُ التَّشْكِيلِ عَلَى أَسْطُوَانَاتٍ مُسَخَّنَةٍ مِنَ الدَّخِيلِ ، فَتَطْرُدُ مَزِيدًا مِنَ الْمَاءِ مِنَ الْوَرَقِ الْمُتَحَرِّكِ .



تُرْبِطُ مَجْمُوعَاتُ الْهَيْدُرُوكْسِيلِ بَعْضُهَا الْبَعْضَ فِي السَّيْلِيلُوزِ فِي الْوَرَقِ الْجَفِّ .



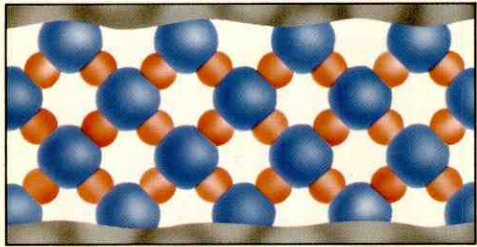
١ تَحْوِيلُ اللَّبِّ إِلَى وَرَقٍ

يُمَجَّرَدُ خُرُوجُ اللَّبِّ مِنَ الْهَاضِمِ يُمَزَّجُ بِالْمَاءِ . وَيُمَرَّرُ الْمَخْلُوطُ الَّذِي يَحْتَوِي عَلَى ٩٠٪ مِنْهُ مَاءً ، فِي آلَةٍ تُسَمَّى صُنْدُوقَ الرَّأْسِ (أَسْفَلَ) .

لُبٌّ مَقْصُورٌ

٢ عَمَلِيَّةُ السَّلْكِ

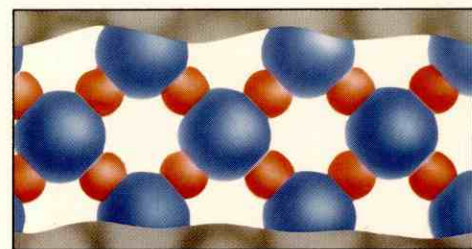
يَسْطُ صُنْدُوقُ الرَّأْسِ الْخَلِيطَ الْمَائِيَّ لِلَّبِّ عَلَى شَاشَةٍ مُتَحَرِّكَةٍ تُسَمَّى السَّلْكِ (أَسْفَلَ) . وَيُضَغَطُ اللَّبُّ بِأَسْطُوَانَاتٍ عَلَى السَّلْكِ ، فَيُخْرَجُ حَوَالَى ٩٨٪ مِنْ رُطُوبَتِهِ .



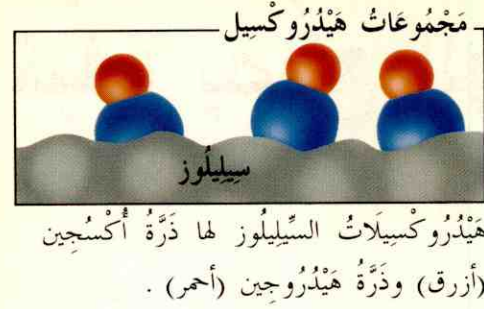
تُظَلُّ بَعْضُ مَجْمُوعَاتِ الْهَيْدُرُوكْسِيلِ مُلتَصِقَةً بِجُزَيْئَاتِ الْمَاءِ بَعْدَ عَمَلِيَّةِ السَّلْكِ

٣ إِخْرَاجُ الْمَاءِ بِالْعَصْرِ

وَتَقُومُ مَجْمُوعَةٌ أُخْرَى مِنَ الْأَسْطُوَانَاتِ (أَعْلَى — يَمِينٍ) بِإِخْرَاجِ جَمِيعِ الْمَاءِ الْمُتَبَقَّى ثَقْرِيًّا فِي الْوَرَقِ الْجَفِّ ، بِعَصْرِهِ . وَبِذَلِكَ لَا يَبْقَى سِوَى الْقَلِيلِ جَدًّا مِنْ جُزَيْئَاتِ الْمَاءِ الْمُتَرَبِّطَةِ بِمَجْمُوعَاتِ الْهَيْدُرُوكْسِيلِ فِي السَّيْلِيلُوزِ (يَمِينٍ) .



تَقِلُّ جُزَيْئَاتُ الْمَاءِ



مَجْمُوعَاتُ هَيْدُرُوكْسِيلِ سَيْلِيلُوزِ (أَزْرَقُ) وَذَرَّةُ هَيْدُرُوجِينِ (أَحْمَرُ) .

ما هي البوليمرات (المتأثرات) ؟

البوليمر هو جُزْءٌ عَمَلَقٌ ذُو سَلْسِلَةٍ كَرْبُونِيَّةٍ يَتَكَوَّنُ مِنْ عَدَدٍ كَبِيرٍ مِنَ الْجُزْئِيَّاتِ الْفَرْدِيَّةِ الْمُتَّصِلَةِ مِنْ نَهَائِيَّاتِهَا . وَيُمْكِنُ التَّحَكُّمُ فِي خَوَاصِّ الْبُولِيمَرَاتِ طَبَقًا لِطَوْلِ السَّلْسِلَةِ وَنَوْعِ الْجُزْئِيَّاتِ الْمُتَّصِلَةِ . وَالتَّيْفُلُونُ — مَثَلًا — هُوَ بُولِيمَرٌ مُفِيدٌ لِأَنَّهُ زَلَقٌ ، أَمَّا التَّيُورِينُ فَتَقِيْمَتُهُ فِي مُرُوْنِيَّتِهِ .

تَشْكِيلُ سَلْسِلَةٍ كِيْمِيَّيَّةٍ لِصِنَاعَةِ الْبُولِي إِيْلِين — وَهُوَ أَبْسَطُ بُولِيمَرٍ مُمَكِّن — يُمَلَأُ خَزَانٌ كَبِيرٌ بِغَارِ الْإِيْلِينِ وَعَامِلٍ حَفَازٍ يُنَشِّطُ الْارْتِبَاطَ بَيْنَ جُزْئِيَّاتِ الْإِيْلِينِ . وَالْحَرَارَةُ وَالضَّغْطُ الْعَالِي (يَسَار) تُكَوِّنُ بُولِيمَرَاتٍ يَصِلُ طَوْلُهَا إِلَى ١٠٠٠٠٠ ذَرَّةٍ .

وَيُوجَدُ كَثِيرٌ مِنَ الْبُولِيمَرَاتِ فِي الطَّيْعَةِ . فَالْمَطَاطُ بُولِيمَرٌ طَبِيعِيٌّ ، وَكَذَلِكَ الْحَرِيرُ وَالصُّوفُ . وَيَمْتَلِئُ جِسْمُ الْإِنْسَانِ بِالْبُولِيمَرَاتِ ، مِنَ الْبُرُوتِيْنَاتِ الَّتِي تُكَوِّنُ أَنْسِجَةَ الْجِسْمِ إِلَى جُذَيْلَاتِ DNA الَّتِي تُكَوِّنُ أَسَاسَ الْوَرَاثَةِ . وَلَكِنْ كَثِيرًا مِنَ الْبُولِيمَرَاتِ اصْطِنَاعِيَّةٌ فَالْبِلَاسْتِيْكُ يَتَكَوَّنُ مِنْ بُولِيمَرَاتٍ اصْطِنَاعِيَّةٍ صِيغَتْ بِأَشْكَالٍ مُخْتَلِفَةٍ (ص ١١٨ — ١١٩)

وَعَمَلِيَّةُ صِنَاعَةِ الْبُولِيمَر — الرَّسْمُ هُنَا لِلْبُولِي إِيْلِين — بَسِيْطَةٌ جَدًّا . فَيَعْرَضُ الْجُزْءُ الْمُفْرَدُ (الْمُونُومَر) فِي غُرْفَةٍ تَتَفَاعَلُ مَعَ عَامِلٍ حَفَازٍ يُنَشِّطُ تَكَوِيْنَ السَّلَاسِلِ (وَالْجُزْءُ الْمُفْرَدُ هُوَ الْجُزْءُ الْمَطْلُوبُ بِلَمَرَّتِهِ أَيْ تَعَدُّدُهُ ، وَهُوَ هُنَا الْإِيْلِين) وَتَحْتَ الضَّغْطِ وَدَرَجَةِ الْحَرَارَةِ الْعَالِيَيْنِ ، تُشْكَلُ الْجُزْئِيَّاتُ الْمُفْرَدَةُ نَفْسَهَا فِي سَلْسِلَةٍ مُنْتَظِمَةٍ طَوِيلَةٍ ، يَتَوَقَّفُ طَوْلُهَا عَلَى زَمَنِ التَّفَاعُلِ . فَيَزْدَادُ طَوْلُهَا بِازْدِيَادٍ مُدَّةٍ بَقَاءِ الْجُزْئِيَّاتِ الْمُفْرَدَةِ فِي غُرْفَةِ التَّفَاعُلِ .

أَنْوَاعٌ مِنَ الْبُولِيمَرَاتِ يُوجَدُ نَوْعَانِ رَئِيسِيَّانِ مِنَ الْبُولِيمَرَاتِ . فَفِي الْبُولِيمَرَاتِ الْمُتَجَانِسَةِ مِثْلُ الْبُولِي إِيْلِينِ ، يَتَكَوَّنُ الْبُولِيمَرُ مِنْ نَوْعٍ وَاحِدٍ مِنَ الْمُونُومَرَاتِ . وَالْبُولِيمَرَاتِ الْإِسْهَامِيَّةِ مِثْلُ التَّايْلُونِ ، تُكَوِّنُ سِلَاسِلَهَا ذَاتَ ارْتِبَاطٍ مُتَبَادِلٍ بَيْنَ مُونُومَرَيْنِ .

جُزْئِيَّاتٌ فِي سَلْسِلَةٍ وَاحِدَةٍ عَمَلِيَّةُ الْبَلْمَرَةِ تُكْسَرُ إِحْدَى الرَّابِطَتَيْنِ بَيْنَ ذَرَاتِ الْكَرْبُونِ فِي جُزْءِ الْإِيْلِينِ . فَتَتَّصِلُ كُلُّ ذَرَّةٍ كَرْبُونٍ بِذَرَّةٍ كَرْبُونٍ فِي جُزْءِ إِيْلِينٍ آخَرَ مُكَوِّنَةً سَلْسِلَةً خَطِيَّةً طَوِيلَةً .

كَرْبُونٌ هَيْدُرُوجِينٌ

غُرْفَةُ تَفَاعُلٍ

بَلْمَرَةٌ

فَارِزٌ

رَابِطَةٌ فِي سَلْسِلَةِ الْبُولِيمَرِ الْإِيْلِينِ غَازٌ قَابِلٌ لِلانْتِشَالِ يَتَكَوَّنُ مِنْ ذَرَّتَيْ كَرْبُونٍ تَتَّصِلَانِ مَعًا بِرَابِطَةٍ مُزدَوِجَةٍ ، كَمَا تَتَّصِلَانِ بِأَرْبَعِ ذَرَّاتِ هَيْدُرُوجِينٍ .

ضَغْطٌ

حَرَارَةٌ

بُولِيمَرَاتُ الطَّيْعَةِ

تُمْكِنُ الْعُلَمَاءُ مِنْ إِتْجَانِ بُولِيمَرَاتٍ تُقَلَّدُ التَّرْكِيبَ الْجُزْئِيَّ لِسِيلِيلُوزِ الْقُطْنِ (يَسَار) ، وَالصُّوفِ ، وَالْمَطَاطِ ، وَلَكِنَّهُمْ لَمْ يَتِمَكَّنُوا مِنْ جَعْلِ خَوَاصِّهَا مُشَابِهَةً لَخَوَاصِّ الْمَوَادِّ الطَّيْعِيَّةِ .

تَرْكِيبُ سِيلِيلُوزِ الْقُطْنِ

تَرْكِيبُ الصُّوفِ

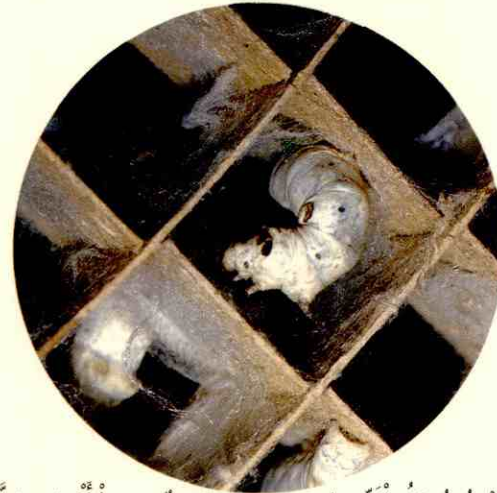
تَرْكِيبُ الْمَطَاطِ الطَّيْعِيِّ

• كَرْبُونٌ
• هَيْدُرُوجِينٌ
• أَكْسِجِينٌ
• نَيْتْرُوجِينٌ
• مَجْمُوعَةُ الْكَيْلِ

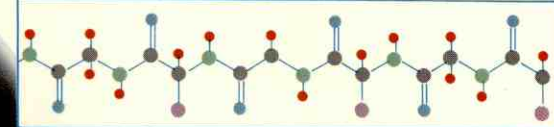
كَيْفَ يُمْكِنُ إِنتَاجُ الْأَلْيَافِ الصَّنَاعِيَّةِ ؟

مِنْ أَهَمِّ اسْتِعْمَالَاتِ الْبُولِيمِرَاتِ (ص ١٠٦ - ١٠٧) هِيَ اسْتِخْدَامُهَا كَأَلْيَافٍ اصْطِنَاعِيَّةٍ . وَعِنْدَمَا تُصْهَرُ الْبُولِيمِرَاتُ وَتُسْحَبُ إِلَى خُيُوطٍ ، فَإِنَّهُ يُمَكِّنُ نَسْجَهَا وَشَبْكَهَا إِلَى أَقْمِشَةٍ مُشَابِهَةٍ لِلْمَوَادِّ الطَّبِيعِيَّةِ مِثْلِ الْقُطْنِ وَالصُّوفِ وَالْحَرِيرِ . وَالْأَقْمِشَةُ الاصْطِنَاعِيَّةُ عَادَةً أَخْفَ وَأَمْتَنُ مِنْ مِثْلَاتِهَا الطَّبِيعِيَّةِ . كَمَا أَنَّ إِتَاجَهَا أَرْخَصُ .

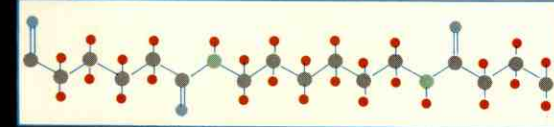
وَأَوَّلُ وَأَشْهُرُ الْأَقْمِشَةِ الاصْطِنَاعِيَّةِ هُوَ النَّائِيلُونُ الَّذِي اخْتَرَعَتْهُ شَرِكَةُ دِي بُولْتِ عام ١٩٣٠ ، وَقَدْ بَدَأَتْ هَذِهِ الْمَادَّةُ شُهْرَتَهَا التِّجَارِيَّةَ مِنْ جَوَارِبِ النِّسَاءِ ، وَلَكِنَّهَا سَرَّعَانَ مَا امْتَدَّتْ اسْتِعْمَالُهَا إِلَى مُنْتَجَاتٍ أُخْرَى مِنَ الْبَارَاشُوتِ إِلَى شَبَكَاتِ الصَّيْدِ . وَنَجَاحُ النَّائِيلُونِ تَبَعَهُ اخْتِرَاعُ اصْطِنَاعِيَّاتٍ أُخْرَى مِثْلِ الْبُولِيسترِ وَالْأَكْرِيلِكِ اللَّذَيْنِ اسْتُخْدِمَا عَلَى نِطَاقٍ وَاسِعٍ فِي صِنَاعَةِ الْمَلَابِيسِ . وَأَكْثَرُ الطَّرِيقِ الْمُسْتَحْدَمَةِ لِإِنتَاجِ الْأَقْمِشَةِ الاصْطِنَاعِيَّةِ تَبْدَأُ بِمِعْزَالٍ (مَقَابِلِ أَعْلَى) . وَتُصْهَرُ هَذِهِ الْآلَةُ جُذَازَاتِ الْبُولِيمِرِ وَتُدْفَعُ الْمَصْهُورُ إِلَى الْخَارِجِ خِلَالَ مَجْمُوعَةٍ مِنَ الْفَتَحَاتِ الضَّيْقَةِ . وَتَبْرُمُ الْأَلْيَافُ الْخَارِجَةَ مَعًا لِتَنْتِجَ خَيْطًا وَاحِدًا ، يُنْسَجُ مَعَ الْخُيُوطِ الْمُتَشَابِهَةِ إِلَى أَثْوَابٍ مِنَ الْقَمَاشِ .



تُنْتِجُ دُوْدَةُ الْقَرِّ الْحَرِيرِ ، وَهُوَ وَاحِدٌ مِنَ الْأَلْيَافِ الطَّبِيعِيَّةِ الرَّائِعَةِ فِي الْعَالَمِ . وَتَعْزَلُ الْبَرَقَةُ خُيُوطًا دَقِيقَةً مِنْ عَضْوٍ فِي فَمِهَا .



التَّرَكِيبُ الْجُزْئِيُّ لِلْحَرِيرِ



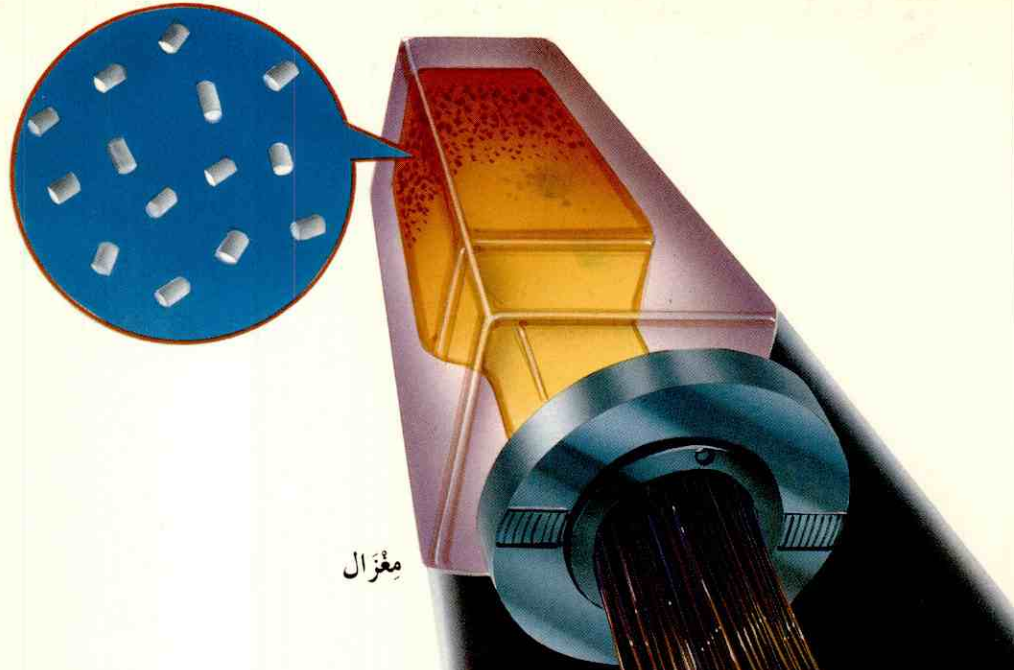
التَّرَكِيبُ الْجُزْئِيُّ لِلنَّائِيلُونِ

تَبْرِيدَ وَمَطَّ . عِنْدَمَا تَبْرُدُ الْأَلْيَافُ ، يَتِمُّ سَحْبُهَا ، فَتُجَذَّبُ مِنْ بَكَرَةٍ إِلَى بَكَرَةٍ أُخْرَى تَدُورُ بِسُرْعَةٍ تُعَادِلُ ٤ أَمْثَالِ سُرْعَتِهَا . وَهَذَا السَّحْبُ يَمِطُّ الْعَزْلَ وَيَقْوِيهِ بِجَعْلِ الْجُزْئِيَّاتِ الطَّوِيلَةِ تَسْقُطُ فِي خُزْمٍ مُتَوَازِيَةٍ .



الْلَفُّ

جُذَازَاتِ نَائِيلُون

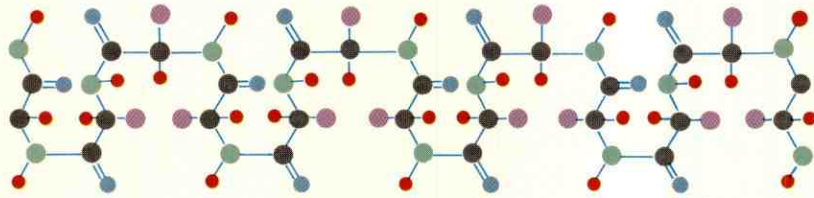


مِعْزَال

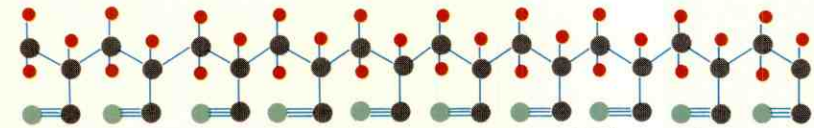
عَزْلُ جُذَيْلَةِ اصْطِنَاعِيَّةٍ تَبْدَأُ عَمَلِيَّةُ صِنَاعَةِ الْأَلْيَافِ بِتَعْدِيَةِ الْمِعْزَالِ بِجُذَازَاتٍ مِنَ الْبُولِيمِرِ صَغِيرَةٍ الْحَجْمِ . وَيَصْهَرُ الْمِعْزَالُ الْجُذَازَاتِ ثُمَّ يُدْفَعُ السَّائِلُ اللَّزْجُ إِلَى الْخَارِجِ خِلَالَ مَجْمُوعَةٍ مِنَ الثَّقُوبِ الصَّغِيرَةِ . فَيَخْرُجُ وَيَتَصَلَّبُ إِلَى أَلْيَافٍ تَلْتَفُّ عَلَى شَكْلِ خَيْطٍ وَاحِدٍ مَتِينٍ مَبْرُومٍ ، بِسَبَبِ قُوَّةِ الدَّوْرَانِ الْمِعْزَلِيَّةِ لِلآلَةِ .

الْأَلْيَافُ الطَّبِيعِيَّةُ وَالاصْطِنَاعِيَّةُ

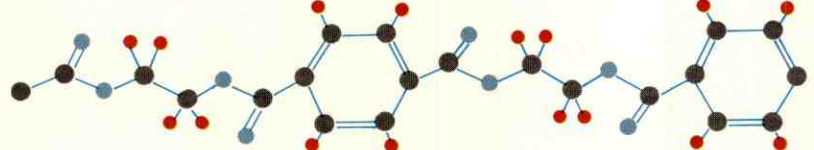
لَا يُمَكِّنُ تَقْلِيدُ التَّرَكِيبِ الْجُزْئِيِّ الْمُعَقَّدِ لِلصُّوفِ (أَسْفَلَ) بِصُورَةٍ مُشَابِهَةٍ تَمَامًا فِي الْمَعْمَلِ . وَلَكِنْ ، الْأَكْرِيلِكُ ، وَهُوَ بُولِيمِرٌ أَكْثَرُ بَسَاطَةً ، مَلَمْسُهُ مُشَابِهٌ لِلصُّوفِ وَيُسْتَحْدَمُ كَثِيرًا بَدَلًا مِنْهُ . وَالْفَاي نَائِيلُونُ هُوَ اصْطِنَاعِيٌّ آخَرُ يُسْتَحْدَمُ بَدِيلًا لِلْأَلْيَافِ الْكَثَّانِ .



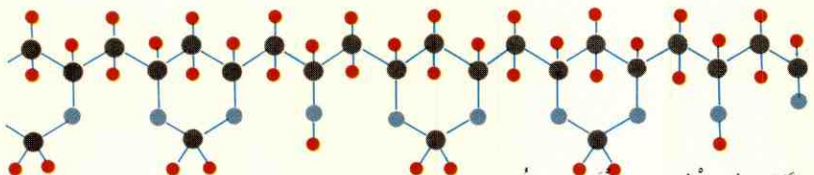
التَّرَكِيبُ الْجُزْئِيُّ لِلصُّوفِ



التَّرَكِيبُ الْجُزْئِيُّ لِلْأَكْرِيلِكِ



التَّرَكِيبُ الْجُزْئِيُّ لِلْبُولِيسترِ



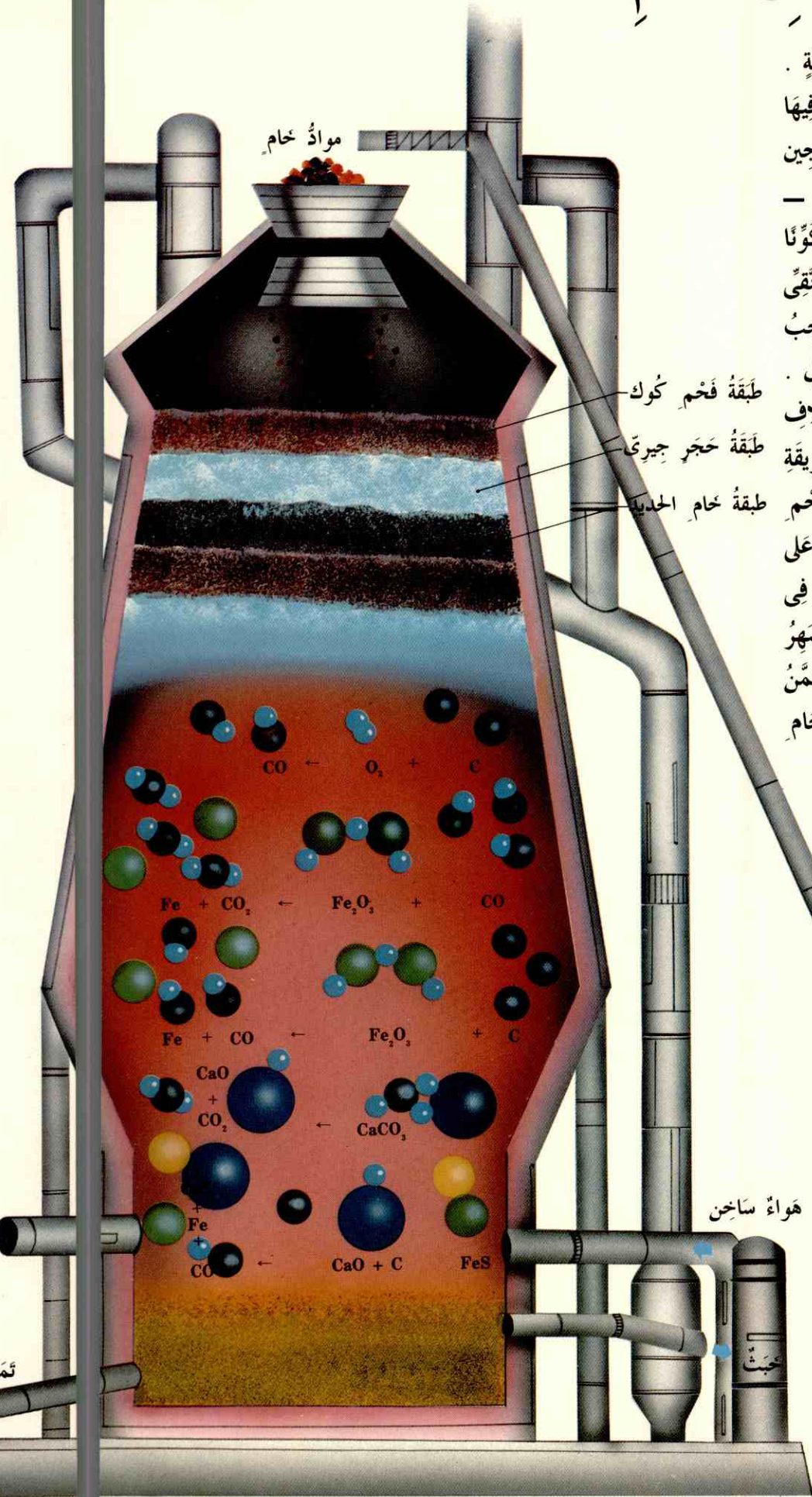
التَّرَكِيبُ الْجُزْئِيُّ لِلْفَاي نَائِيلُونِ

● كَرْبُون ● هَيْدُرُوجِين ● أَوْكْسِجِين ● نَيْتْرُوجِين ● مَجْمُوعَةُ هَيْدُرُوكَرْبُونِ

● جُذَيْلَاتُ لَامِعَةٍ تُجَمَّدُ جُذَيْلَاتُ الْأَلْيَافِ السَّائِلَةِ بِالتَّبْرِيدِ ، ثُمَّ تَلْوَى إِلَى خَيْطٍ وَاحِدٍ ، وَتُلَفُّ عَلَى بَكَرَةٍ خُيُوطٍ .

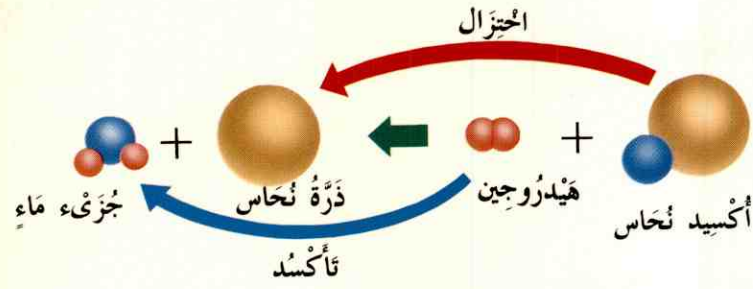
كَيْفَ يَسْتَخْلَصُ الْفِلْزُ مِنَ الْخَامِ ؟

لَا تَوْجَدُ الْفِلْزَاتُ عَادَةً فِي الطَّبِيعَةِ عَلَى صُورَةٍ نَقِيَّةٍ . وَلَكِنَّهَا تَوْجَدُ عَادَةً فِي خَامَاتٍ يَكُونُ الْفِلْزُ فِيهَا مُتَاكْسِدًا أَوْ أُعْطِيَ بَعْضَ الْكُتْرُونَاتِهِ إِلَى الْأَكْسُجِينِ أَوْ ذَرَاتٍ أُخْرَى اتَّحَدَ بِهَا . وَالْحَدِيدُ — مَثَلًا — يَمِيلُ إِلَى إِعْطَاءِ الْكُتْرُونَاتِ لِلْأَكْسُجِينِ ، مُكَوِّنًا خَامَ أَكْسِيدِ الْحَدِيدِ . وَلَا يَسْتَخْلَصُ الْحَدِيدُ النَّقِيُّ مِنَ خَامِ الْحَدِيدِ أَوْ أَى فِلْزٍ آخَرَ مِنْ خَامَاتِهِ ، يَجِبُ أَنْ يَسْتَرَدَّ الْفِلْزُ الْكُتْرُونَاتِهِ فِي عَمَلِيَّةِ اخْتِزَالٍ . وَتُخْتَلَفُ عَمَلِيَّاتُ اخْتِزَالِ الْخَامَاتِ بِاخْتِلَافِ الْفِلْزَاتِ . وَفِي حَالَةِ أَكْسِيدِ الْحَدِيدِ ، فِي طَرِيقَةِ الْاِخْتِزَالِ غَيْرِ الْمُبَاشِرِ يَتِمُّ خَلْطُ الْخَامِ بِفَحْمِ الْكُوكِ — وَهُوَ فَحْمٌ حَجَرِيٌّ مُعَالَجٌ لِيَحْتَوِيَ عَلَى نِسْبَةٍ كَبِيرَةٍ مِنَ الْكَرْبُونِ — وَالْحَجَرُ الْجِيرِيُّ فِي الْفُرْنِ اللَّافِحِ (يسار). وَيَنْفَصِلُ الْحَدِيدُ الْمُنْصَهَرُ بِالْاِخْتِزَالِ ثُمَّ يُجْمَعُ . أَمَّا تَنْقِيَةُ النُّحَاسِ فَتَتَضَمَّنُ دَفْعَ الْهَوَاءِ أَوْ غَازِ الْهَيْدُرُوجِينِ خِلَالَ الْخَامِ الْمُنْصَهَرِ ، فِي فُرْنٍ صَهْرٍ .



اِخْتِزَالُ الْكُتْرُونَاتِ

النُّحَاسُ — مِثْلُ الْحَدِيدِ — فِلْزٌ هَامٌّ يُوجَدُ عَلَى شَكْلِ خَامٍ . فِي أَكْسِيدِ النُّحَاسِ (يسار) يَرْتَبِطُ النُّحَاسُ بِالْأَكْسُجِينِ (أزرق). وَعِنْدَمَا يَعْرِضُ لْغَازِ الْهَيْدُرُوجِينِ يُخْتَرَلُ الْأَكْسِيدُ إِلَى نُّحَاسٍ وَيَفْقَدُ الْأَكْسُجِينِ الَّذِي يَتَّحِدُ مَعَ الْهَيْدُرُوجِينِ لِيَكُونُ الْمَاءَ .



تَنْقِيَةُ الْحَدِيدِ

يَحْتَرِقُ الْكُوكُ فِي تَيَّارِ الْهَوَاءِ اللَّافِحِ السَّاحِنِ الْمُنْدَفِعِ إِلَى الْفُرْنِ ، وَيَتَّحِدُ مَعَ الْأَكْسُجِينِ ، مُكَوِّنًا أَوَّلَ أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ .

يَنْتَزِعُ أَوَّلَ أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ الْأَكْسُجِينِ مِنْ أَكْسِيدِ الْحَدِيدِ ، وَيَكُونُ ثَانِي أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ ، وَيَتَخَلَّفُ حَدِيدٌ خَامٌ . وَفِي تَفَاعُلٍ مُسْتَقْبَلٍ يَنْتَزِعُ الْكَرْبُونُ الْأَكْسُجِينِ مِنْ أَكْسِيدِ الْحَدِيدِ مُكَوِّنًا أَوَّلَ أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ ، وَحَدِيدًا خَامًا .

وَتَتَّحِدُ شَوَائِبُ الْخَامِ مَعَ كَالْسِيُومِ الْحَجَرِ الْجِيرِيِّ لِتَكُونُ الْخَبَثُ أَوْ كَبْرَيْتِيدِ الْكَالْسِيُومِ . يُفْرَغُ الْخَبَثُ وَالْحَدِيدُ مِنَ الْفُرْنِ كُلٌّ عَلَى حِدَةٍ ، حَيْثُ يُوَجَّهُ الْحَدِيدُ الْخَامُ إِلَى الْمَحْوَلِ .

C = كَرْبُونٌ
O₂ = أُكْسِجِينٌ
CO = أَوَّلُ أَكْسِيدِ كَرْبُونٍ
CO₂ = ثَانِي أَكْسِيدِ كَرْبُونٍ
Fe = حَدِيدٌ
Fe₂O₃ = أَكْسِيدُ حَدِيدٍ
FeS = كَرْبِيدُ حَدِيدِيَّ
CaCO₃ = كَرْبُونَاتُ كَالْسِيُومِ
CaO = أَكْسِيدُ كَالْسِيُومِ
CaS = كَرْبِيدُ كَالْسِيُومِ

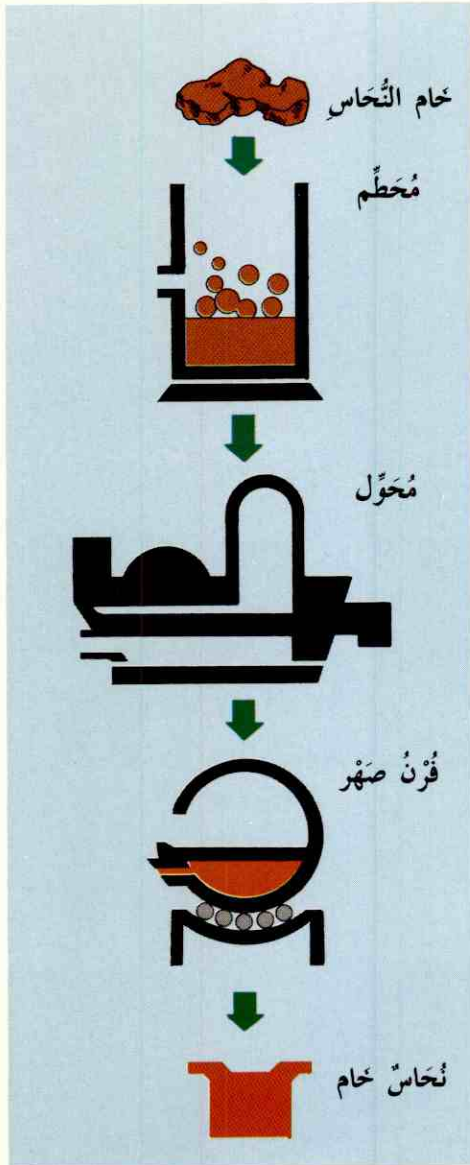
تَنْقِيَةُ النُّحَاسِ

يُسْحَقُ الْخَامُ الْعَنِيُّ بِالنُّحَاسِ ثُمَّ يُعْلَقُ فِي الْمَاءِ . وَيُسْتَخْلَصُ كَبْرَيْتِيدُ النُّحَاسِ مِنَ الْخَامِ .

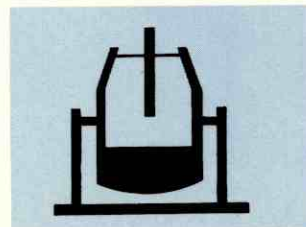
يَتَعَرَّضُ كَبْرَيْتِيدُ النُّحَاسِ لِلْهَوَاءِ فِي مُحْوَلٍ . فَيَتَّحِدُ الْكَبْرَيْتُ وَالْأَكْسُجِينِ وَيَتَكُونُ ثَانِي أَكْسِيدِ الْكَبْرَيْتِ ، وَنُّحَاسٌ خَامٌ .

يُصْهَرُ النُّحَاسُ الْخَامُ فِي فُرْنٍ صَهْرٍ ، وَيُفْرَغُ مَصْهُورُ النُّحَاسِ .

وَالنُّحَاسُ النَّاتِجُ تَكُونُ دَرَجَةُ نَقَائِهِ أَكْثَرَ مِنْ ٩٩٪ ، فَيُعَادُ تَنْقِيَتُهُ بِالتَّحْلِيلِ الْكَهْرَبِيِّ (ص ١١٤ — ١١٥)



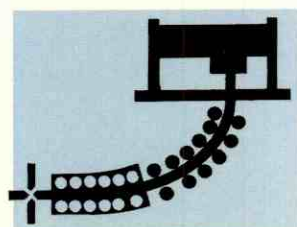
الْمَحْوَلُ



ثماسيخ الحديد

الْخِتَامُ

يُشَكَّلُ الصُّلْبُ إِلَى الْوَاحِ جَاهِزَةً لِلتَّسْوِيَةِ وَالْقَطْعِ ، وَالتَّشْكِيلِ حَسَبِ الطَّلَبِ ، مِثْلُ الْأَفْرُخِ أَوْ الْأَنْبِيْبِ .



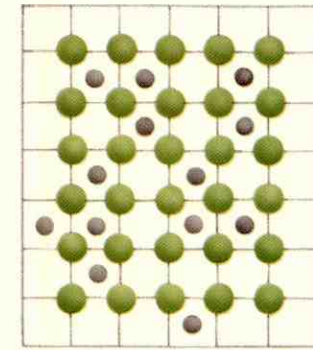
لماذا تستخدم السبائك ؟

السبيكة هي فلزٌ يحتوي قليلاً من عناصر أخرى .
ووجود هذه العناصر الإضافية - فلزات أو لا فلزات -
يُغيّر الخواص الطبيعية للفلز ، فيجعله أقوى ، أو
أكثر مرونة أو أسهل في التعامل معه . وتتمتع كثير
من السبائك بالتصنيع والاستخدام على نطاق
واسع ، ومن أهمها الحديد الصلب ، وهو سبيكة من
الحديد والكربون .

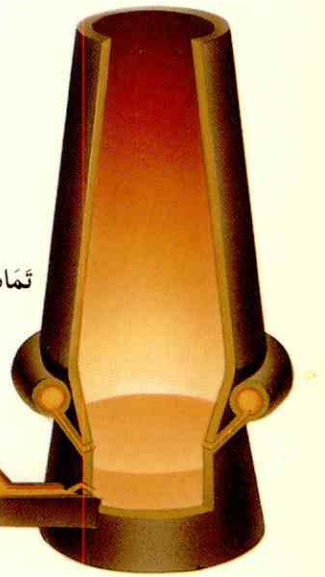
وتنقية الحديد (ص ١١٠ - ١١١) يُنتج أولاً تماسيح
الحديد التي تحتوي مقداراً كبيراً من الكربون . وهذا
يجعلها هشة بالنسبة لاستخدامات كثيرة . ولكن
بإزالة بعض الكربون منها تتحول إلى صلب سهل
التعامل معه . ويتم ذلك بمرار تيار من الأكسجين في
حاوية تحتوي مصهور تماسيح الحديد . وبالتحكم
في كمية الأكسجين ، تمكن المهندسون من إنتاج
صلب يحتوي على نسب من الكربون محسوبة بمنتهى
الدقة .

سبك تماسيح الحديد

تماسيح الحديد بها نسبة عالية من الكربون تجعلها هشة وصعبة
التشغيل . واستعمالها الهام الوحيد هو في سبكها حيث يُصب
مصهور تماسيح الحديد (أسفل) في قالب ويبرد ، فيتكون
الحديد الزهر .



تماسيح الحديد : حديد عالي الكربون



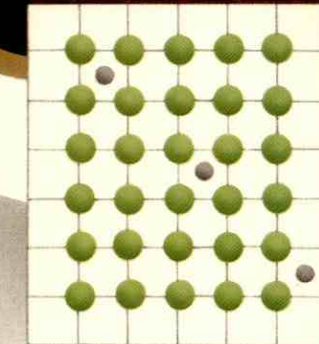
فرن لافج

محول

الواح الصلب

رغم قلة نسبة الكربون ، فإن
الصلب في قوة تماسيح الحديد
ولكنه أكثر مرونة . فيمكن تشكيله
بسهولة إلى قضبان ، أو ألواح أو
أي شكل آخر .

صلب : حديد منخفض الكربون



سبائك حديد أخرى

بالإضافة إلى الكربون ،
فإن بعض الفلزات
الأخرى تُهيئ
استخدامات مفيدة
لصلب . فإضافة الكروم
تكون سبيكة مقاومة
للصدأ . وإضافة آثار من
التنجستن تكون صلباً
للسرعة العالية ، وهي
سبيكة مينة تُستخدم في
تجهيزات الطحن .

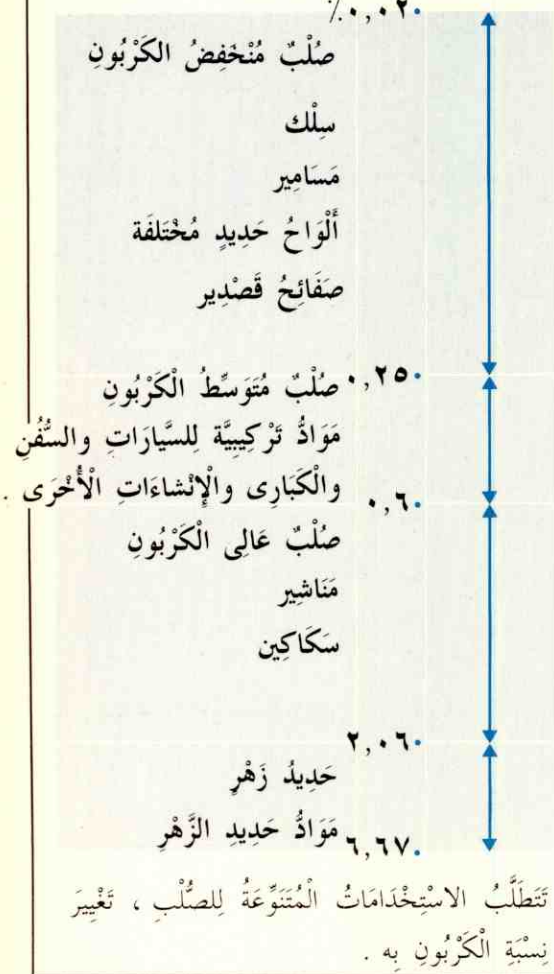
إمرار الأكسجين

تولد أول أكسيد الكربون



ذرات كربون في تماسيح الحديد

نسبة الكربون استعمال واسعة للصلب



تتطلب الاستخدامات المتنوعة للصلب ، تغيير
نسبة الكربون به .

نسبة الكربون (%)	المادة	المادة	المادة
0.0 - 0.25	صلب منخفض الكربون	فلزات	فوسفور
0.0 - 0.25	سلك	كبريت	كبريت
0.0 - 0.25	مسامير	سوت ورقية	سوت ورقية
0.0 - 0.25	ألواح حديد مختلفة	وسوت ملفات	وسوت ملفات
0.0 - 0.25	صفائح قصدير	تجهيزات كهربية	تجهيزات كهربية
0.25 - 0.6	صلب متوسط الكربون	سيارات وسفن	سيارات وسفن
0.25 - 0.6	مواد تركيبية للسيارات والسفن	أشنان المنحطم	أشنان المنحطم
0.25 - 0.6	والكبارى والإنشاءات الأخرى	سكاكين	سكاكين
0.25 - 0.6	صلب عالي الكربون	فناذيم	فناذيم
0.25 - 0.6	مناشير	تجرب	تجرب
0.25 - 0.6	سكاكين	أدوات الآلات	أدوات الآلات
2.0 - 2.5	حديد زهر		
2.0 - 2.5	مواد حديد الزهر		

كَيْفَ يَنْقَى كُلُّ مِنَ النُّحَاسِ وَالْأَلُومُونِيُومِ ؟

التَّحْقِيقَةُ الصَّنَاعِيَّةُ لِكُلِّ مِنَ النُّحَاسِ وَالْأَلُومُونِيُومِ تَسْتَعِدُّ تَقْنِيَةَ التَّحْلِيلِ الْكَهْرَبِيِّ ، حَيْثُ يَفْصَلُ التِّيَّارُ الْكَهْرَبِيُّ الْفِلْزَ عَنِ الْعَنَاصِرِ الْأُخْرَى . فَالْأَلُومُونِيُومِ تَبْدَأُ الْعَمَلِيَّةُ بِأَكْسِيدِ الْأَلُومُونِيُومِ أَوْ الْأَلُومِينَا . فَيُوضَعُ هَذَا الْخَامُ فِي خَزَانٍ بِهِ مَحْلُولٌ مُوصَّلٌ لِلْكَهْرَبَاءِ وَسَارِيَتَيْنِ ، أُخَذَهُمَا لَوْحٌ كَرْبُونٍ ، وَالْأُخْرَى هِيَ قَاعِدَةُ الْخَزَانِ . فَيَمُرُّورُ التِّيَّارِ الْكَهْرَبِيِّ يُخْتَرَلُ الْأَلُومُونِيُومِ وَيَنْصَهَرُ ثُمَّ يَغُوصُ إِلَى قَاعِ الْخَزَانِ . وَفِي نَفْسِ الْوَقْتِ يَتَّحِدُ أَكْسِجِنُ الْأَلُومِينَا بِكَرْبُونِ السَّارِيَةِ وَتَنْصَاعِدُ فَقَاقِيعُ مِنْ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ .

وَتَبْدَأُ تَنْقِيَةُ النُّحَاسِ بِالْخَامَاتِ الَّتِي تُخْتَرَلُ فِي فُرْنٍ لَافِحٍ حَتَّى يُصْبِحَ نُحَاسًا نَقِيًّا تَقْرِيْبًا . وَتَكُونُ إِحْدَى السَّارِيَتَيْنِ كَثَلَةً مِنْ نُحَاسٍ خَامٍ ، وَالسَّارِيَةِ الْأُخْرَى لَوْحٌ نُحَاسٍ نَقِيٍّ . وَبِمُرُورِ التِّيَّارِ يُخْتَرَلُ النُّحَاسُ فِي السَّارِيَةِ غَيْرِ النَّقِيَّةِ وَيَتَحَرَّكُ إِلَى السَّارِيَةِ النَّقِيَّةِ ، تَارِكًا الشَّوَابِبَ خَلْفَهُ .

دَائِرَةُ تَنْقِيَةِ النُّحَاسِ

كُلَّمَا انْتَقَلَتْ أُيُونَاتُ النُّحَاسِ بِتَأْثِيرِ التِّيَّارِ الْكَهْرَبِيِّ ، فَإِنَّ سَارِيَةَ النُّحَاسِ غَيْرِ النَّقِيَّةِ (أَسْفَلَ — يَسَارًا) تَتَأَكَّلُ ، بَيْنَمَا تَكْبُرُ سَارِيَةُ النُّحَاسِ النَّقِيَّةِ .

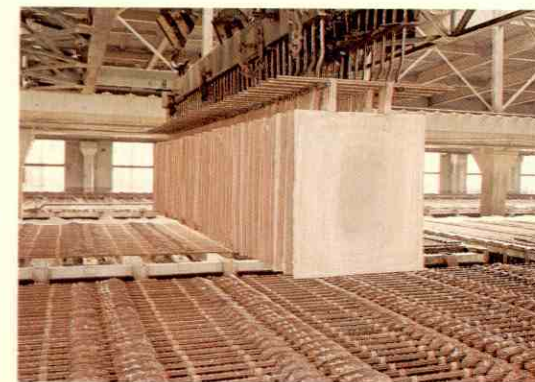
نُحَاسٌ خَامٌ

خَامُ النُّحَاسِ

أُيُونَاتُ نُحَاسٍ مُتَحَرِّكَةٌ

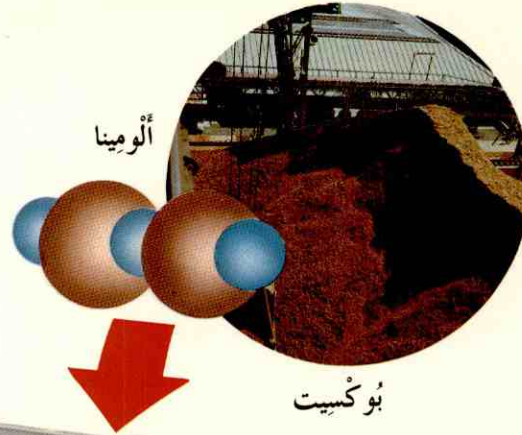
شَوَابِبُ

الْوَحُوحُ النُّحَاسِ النَّقِيَّةِ (يَمِينًا) تَخْرُجُ مِنْ خَزَائِنِ التَّحْلِيلِ الْكَهْرَبِيِّ أَكْبَرَ سُمْكًا مِنْهَا قَبْلَ التَّحْلِيلِ ، فَقَدْ غَطَّتْهَا طَبَقَةٌ ثَقِيلَةٌ مِنَ النُّحَاسِ عِنْدَ التَّحْلِيلِ . مَصْنَعُ تَنْقِيَةِ النُّحَاسِ



اسْتِخْلَاصُ الْأَلُومُونِيُومِ مِنَ الْخَامِ

الْأَلُومِينَا (يَمِينًا) بِهَا ذَرَّتَا الْأَلُومُونِيُومِ ، وَثَلَاثُ ذَرَّاتِ أُكْسِجِنٍ ، وَتُوجَدُ فِي الْبُوكْسَيْتِ . وَبِمَجَرَّدِ عَزْلِهَا مِنَ الْبُوكْسَيْتِ ، فَإِنَّهَا بِالتَّحْلِيلِ الْكَهْرَبِيِّ تُحَرَّرُ ذَرَّاتُ الْأَلُومُونِيُومِ . وَيُسْتَعْدَمُ لَوْحٌ مِنَ الْكَرْبُونِ كَقُطْبٍ مُوجِبٍ . وَقَاعِدَةُ الْخَزَانِ كَقُطْبٍ سَالِبٍ . وَبِمَارَرِ التِّيَّارِ الْكَهْرَبِيِّ يَتَحَرَّكُ الْأَكْسِجِنُ إِلَى الْكَرْبُونِ وَيَكُونُ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ . أَمَّا الْأَلُومُونِيُومِ النَّقِيُّ الَّذِي تَنْصَهَرُ حَرَارَةُ الْخَزَانِ ، فَيَتَجَمَّعُ عَلَى الْقَاعِ .



بُوكْسَيْتٌ

الْأَكْسِجِنُ يَتَحَرَّكُ

الْقُطْبُ الْمُوجِبُ

الْأَلُومُونِيُومِ يَتَحَرَّكُ

الْقُطْبُ السَّالِبُ

لَوْحٌ كَرْبُونٍ هُوَ الْقُطْبُ الْمُوجِبُ

ثَانِي أُكْسِيدِ كَرْبُونٍ

قُطْبُ سَالِبٌ

قَوَالِبُ الْأَلُومُونِيُومِ

يُشَكَّلُ الْأَلُومُونِيُومِ النَّقِيُّ إِلَى قُضْبَانٍ طَوِيلَةٍ تُسَمَّى الْقَوَالِبَ تَمَهِّدًا لِتَشْكِيلِهَا .

مَصْنَعُ تَنْقِيَةِ الْأَلُومُونِيُومِ



كيف يصبح زيت البترول الخام بنزيناً ؟

عملية التكرير

زيت البترول الخام الذي يُصخّ من الأرض يحتوي أنواعاً كثيرة من جزيئات هيدروكربونية ، لكل منها خواصها الكيميائية الخاصة واستعمالها التجاري . وتتحول بعض الجزيئات الصغيرة إلى بنزين ، والكبيرة إلى زيوت تسخين . ولكن يجب فصل المكونات أولاً . ويستخدم في تكرير الزيت تقنية مُستقلة تُسمى التقطير التجزيئي ، الذي يعتمد على حقيقة أن الأجزاء المختلفة تتكثف عند درجات حرارة مختلفة . وتبدأ العملية بتسخين الزيت الخام (أسفل) حتى 400°C ، وهي درجة كافية ليتبخر حوالي نصف الزيت . ويرتفع البخار إلى بناء طويل متعدد المستويات يُسمى برج التجزئة (يسار) يتم فيه التبريد تدريجياً بالارتفاع داخله . وعندما يصل كل جزء إلى مستوى درجة الحرارة التي يتكثف عندها ، فإنه يتكثف على رفّ للجميع (الخطوط الزرقاء) . ويستمر البخار المتبقى في طريقه لأعلى ، مُتكثفاً جزءاً فجزءاً ، أما الجزء الباقي من الزيت ، الذي لم يتبخر في المرة الأولى ، فإنه يُسمى الزيت الثقيل ، ويستخدم لعمل الأسفلت وزيوت الوقود الثقيلة .

تتغطى فتحات التهوية بين الرفوف بقلنسوات فقاعية مشابهة لعيش الغراب . وعندما يرتفع البخار ، فإنه يرفع القلنسوة ويمر .

يبدأ التقطير بتبخير الزيت الخام المتطير في فرن تسخين ، ويكون البخار خليطاً من أجزاء لكل منها خواصه المستقلة .

يجمع برج التجزئة الأجزاء المنفصلة عندما تتكثف من البخار المتصاعد الذي يبرد .

قسم غازات البترول

الغازات التي لم تتكثف تخرج من البرج .

قسم البنزين (الجازولين)

تتكثف أبخرة البنزين عند 102°C .

قسم الكيروسين

تتكثف أبخرة الكيروسين عند 176°C . ويستخدم هذا الجزء لصناعة أنواع الوقود والمزيتات الخفيفة .

قسم زيوت التسخين

تتكثف أبخرة زيوت التسخين عند 288°C . على بنزين عالي الأوكتان . البنزين لتكون توليفة تناسب الآلات .

قسم الزيت الثقيل

يُقطر الزيت الثقيل في عملية مُستقلة تحت ضغط مُنخفض ، فتنتج الزيوت الخفيفة .

الزيت الثقيل المتخلف الذي لم يتبخر ، يُسحب من القاع .

وحدة التنقية بالهدرجة تستخدم الهيدروجين للتخلص من الكبريت والشوائب الأخرى من كل جزء .

بنزين

وحدة إعادة تكرير مُساعدة تحول الجزيئات الأثقل إلى جزيئات أخف مثل البنزين .

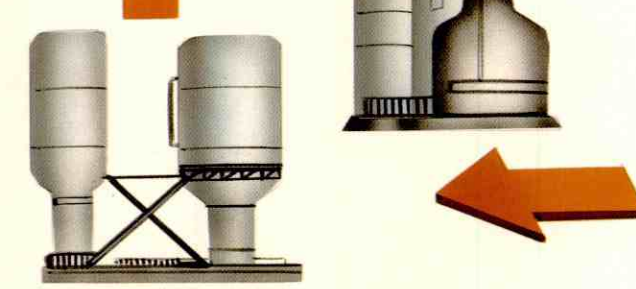
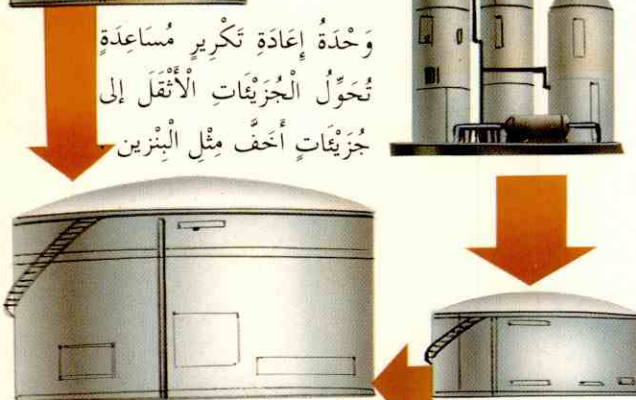
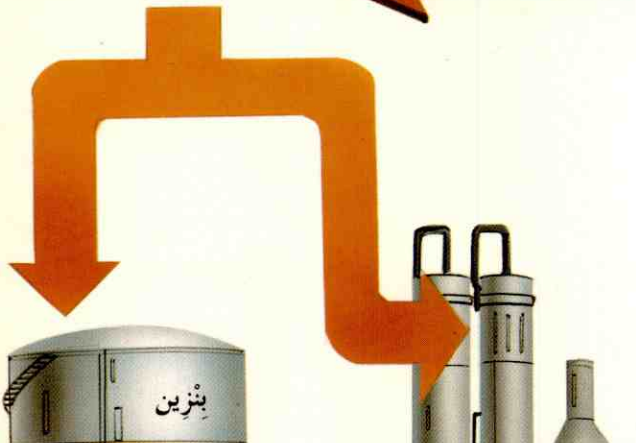
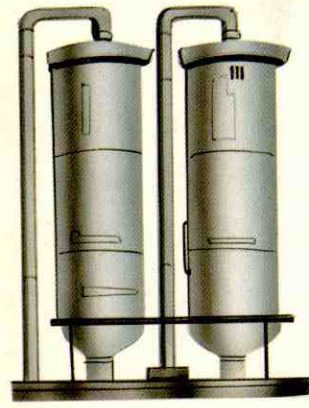
بنزين

يُقطر الزيت الثقيل في عملية مُستقلة تحت ضغط مُنخفض ، فتنتج الزيوت الخفيفة .

الزيت الثقيل المتخلف الذي لم يتبخر ، يُسحب من القاع .

بنزين

وحدة تكرير مُساعدة



وحدة تكرير مُساعدة

كَيْفَ تَمَّ تَطْوِيرُ الْبِلَاسْتِيكَاتِ (اللدائن) ؟

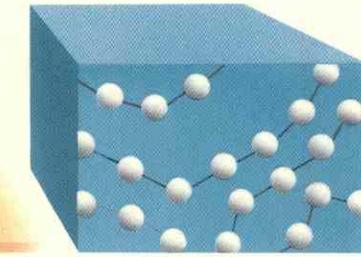
مِثْلُ الْأَلْيَافِ الاصطناعية ، فَإِنَّ اللَّدَائِنَ مَصْنُوعَةٌ مِنْ بُولِيمَرَاتٍ . وَلَكِنْ بَدَلًا مِنْ غَزْلِهَا إِلَى جَدَائِلَاتٍ ، فَإِنَّ هَذِهِ الْبُولِيمَرَاتِ الْمُسَمَّاةَ رَاتِنْجِيَّاتٍ ، تُصْهَرُ وَتُشَكَّلُ إِلَى الشَّكْلِ الْمَطْلُوبِ . وَتَتَوَافَرُ رَاتِنْجِيَّاتٌ عَدِيدَةٌ لِهَذَا الْغَرَضِ مِمَّا يَسْمَحُ بِصِنَاعَةِ لَدَائِنَ مُتَبَايِنَةِ الْخَوَاصِّ . وَيُصَنَّفُ الْمُهَنْدِسُونَ اللَّدَائِنَ إِلَى نَوْعَيْنِ . النَّوْعُ الْأَوَّلُ ، هُوَ رَاتِنْجِيَّاتٌ مَطَاوِعَةٌ لِلْحَرَارَةِ ، وَهِيَ صَلْبَةٌ جَدًّا وَتَلِينُ بِالتَّسْحِينِ ، وَمِنْهَا الْبُولِي إيثيلين وَمُعْظَمُ الْبُولِيسْتِرَاتِ ، وَيُمْكِنُ تَشْكِيلُهَا بِتَقْنِيَةٍ تُسَمَّى صَوغَ الْقَوَالِبِ بِالْحَقْنِ .

طُرُقُ قَوْلَبَةِ اللَّدَائِنِ

رَاتِنْجَاتٌ مَطَاوِعَةٌ لِلْحَرَارَةِ

يَكُونُ الرَاتِنْجُ الْمَطَاوِعُ لِلْحَرَارَةِ صَلْبًا عِنْدَ دَرَجَةِ حَرَارَةِ الْغُرْفَةِ ، وَكُلَّ مَرَّةٍ يُسَخَّنُ فِيهَا فَإِنَّهُ يَلِينُ وَيَسْهَلُ تَشْكِيلُهُ .

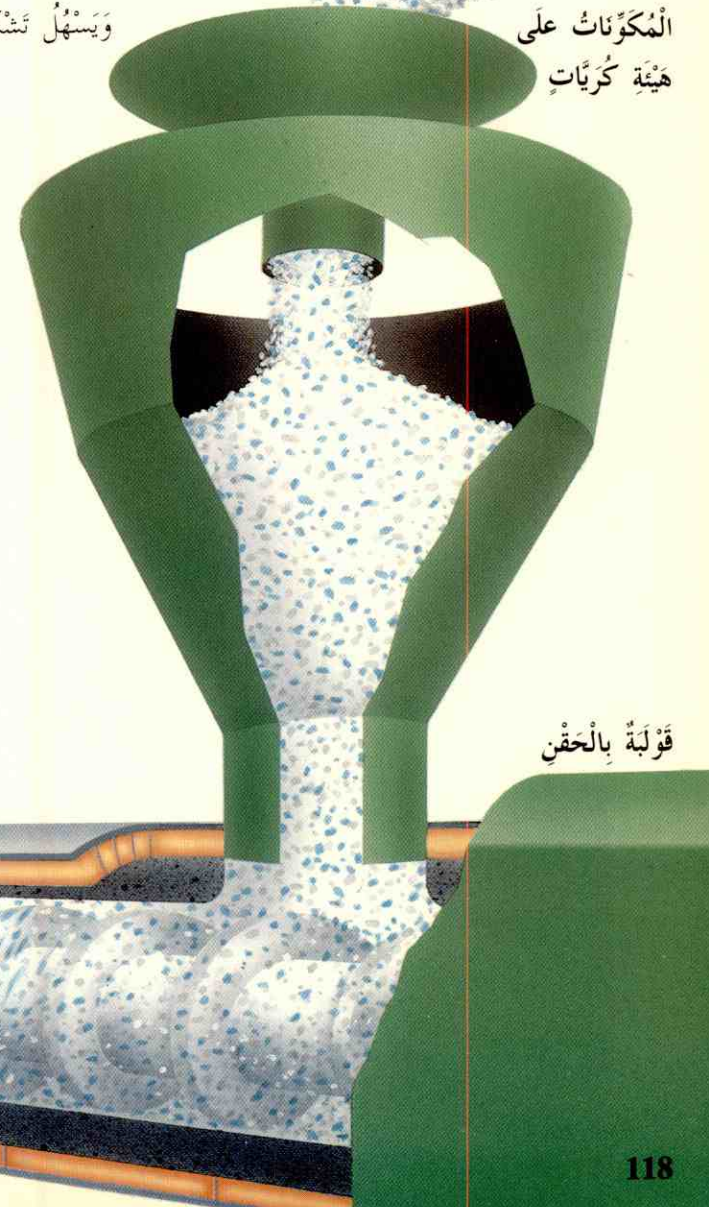
الْمُكَوِّنَاتُ عَلَى هَيْئَةِ كُرَيَّاتٍ



عَمَلِيَّةُ الْقَوْلَبَةِ بِالْحَقْنِ تَبْدَأُ بِكُرَيَّاتِ الرَاتِنْجِ (رَمَادِي) وَدَقَائِقِ صَبْغَةٍ (أَزْرَق) تُصَبُّ فِي الْقَادُوسِ (يَمِين) . وَيَكُونُ الرَاتِنْجُ الْمَطَاوِعُ لِلْحَرَارَةِ صَلْبًا ، وَسَلَاسِلُ بُولِيمَرَاتِهِ (أَعْلَى) مُتَمَاسِكَةً . وَلَكِنْ بِتَعْرِيطِهِ لِقُوَّةِ دَوَّارِنَ كَبِيرَةٍ لِبَرِيْمَةٍ (أَسْفَل) خِلَالِ أَنْبُوبِ التَّسْحِينِ ، فَإِنَّ الرَاتِنْجَ يَنْصَهَرُ .

أَنْبُوبٌ مُسَخَّنٌ

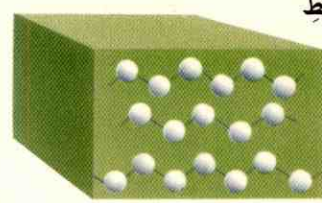
قَوْلَبَةٌ بِالْحَقْنِ



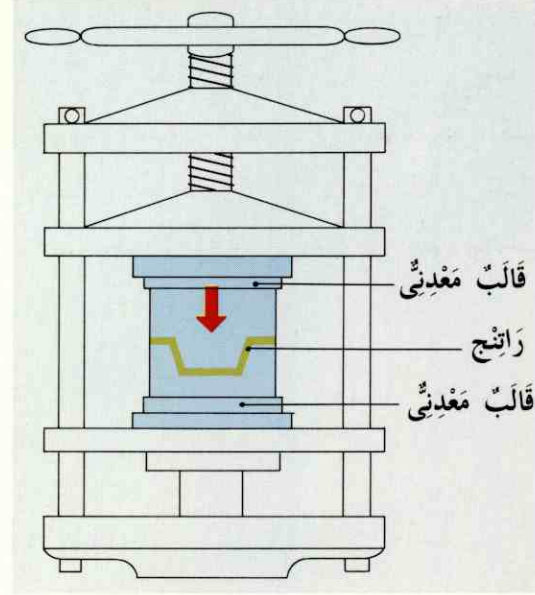
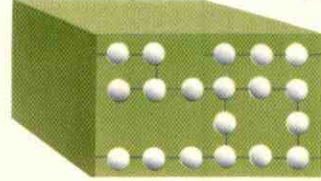
قَوْلَبَةٌ بِالضَّغْطِ

مُكَوِّنَاتٌ عَلَى شَكْلِ مَسْحُوقٍ

بُولِيمَرَاتِ الرَاتِنْجِ الْمَقَاوِمِ لِلْحَرَارَةِ تُشَبِّهُ مِثَالِيَّاتِهَا فِي الرَاتِنْجَاتِ الْمَطَاوِعَةِ لِلْحَرَارَةِ ، وَلَكِنْ سَلَاسِلُهَا أَقْصَرُ .



وَإِذَا سُخِّنَتْ تَحْتَ ضَغْطٍ ، تَتَصَلُّ سَلَاسِلُ الْبُولِيمَرِ عَرَضِيًّا ، مُكَوِّنَةً رَوَاطِطَ فِي شَبَكَةٍ جُزْئِيَّةٍ صَلْبَةٍ .

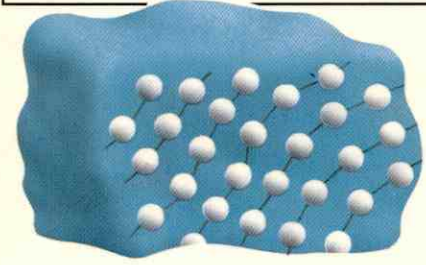


قَالَْبٌ مَعْدِنِي

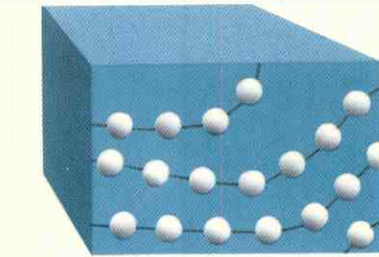
رَاتِنْج

قَالَْبٌ مَعْدِنِي

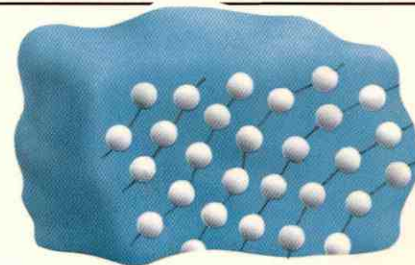
الْقَوْلَبَةُ بِالضَّغْطِ لِلدَّائِنِ الْمَقَاوِمَةِ لِلْحَرَارَةِ تَسْتَخْدِمُ مِكَسَ بَرِيْمَةٍ (يَمِين) لِإِدْخَالِ مَسْحُوقِ رَاتِنْجٍ فِي قَالِبٍ . وَبِالتَّسْحِينِ يَتَحَلَّلُ الرَاتِنْجُ وَيَتَصَلُّ عَرَضِيًّا . وَهَذِهِ الْمَادَّةُ جَيِّدَةٌ لِبَعْضِ الْأَصْنَافِ مِثْلُ مُكَوِّنِ الْقَهْوَةِ (يسار) الَّذِي يَجِبُ أَنْ يَتَحَمَّلَ الْحَرَارَةَ .



وَبِإِعَادَةِ تَسْحِينِ رَاتِنْجٍ مَطَاوِعٍ لِلْحَرَارَةِ يَعُودُ إِلَى الْحَالَةِ الْمَائِعَةِ (أَعْلَى) وَمَعَ كُلِّ تَسْحِينٍ ، يَنْصَهَرُ الْجِسْمُ الْمُشَكَّلُ (أَسْفَل) وَيُصْبِحُ لَيِّنًا .



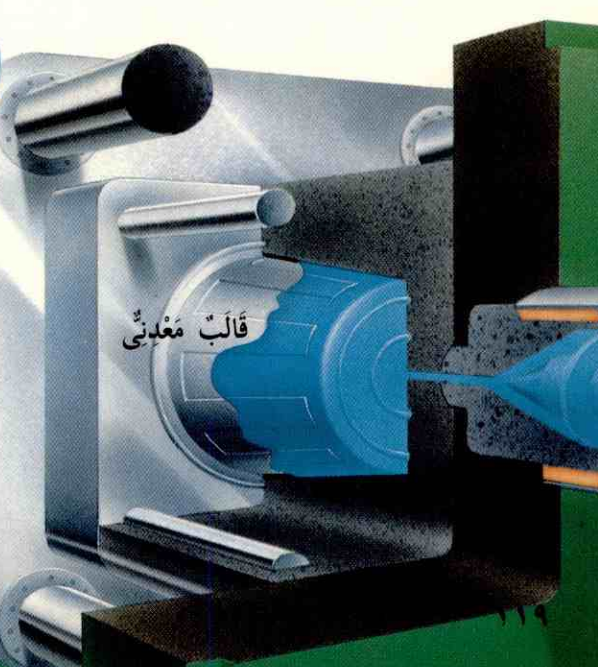
وَبِمَجَرَّدِ تَشْكِيلِهَا فِي الشَّكْلِ الْمَطْلُوبِ (أَسْفَل) ثُمَّ التَّيْرِيدِ فَإِنَّ الْبُولِيمَرَاتِ تَسْتَعِيدُ تَرْتِيبَهَا الصَّلْبَ (أَعْلَى) وَتَتَصَلَّبُ .



يُحَقِّنُ الرَاتِنْجُ الْمُنْصَهَرُ فِي الْقَالِبِ (أَسْفَل) . وَالْحَرَارَةُ تَجْعَلُ سَلَاسِلَ الْبُولِيمَرِ (أَعْلَى) تَفْقِدُ تَصَلُّبَهَا وَتَنْزِلُ فَوْقَ بَعْضِهَا الْبَعْضُ .



قَدْ تَفْقَدُ الْمُنْتَجَاتُ الْمَطَاوِعَةُ لِلْحَرَارَةِ شَكْلَهَا إِذَا سُخِّنَتْ ، مِثْلُ صُنْدُوقِ الْقَمَامَةِ هَذَا .



قَالَْبٌ مَعْدِنِي

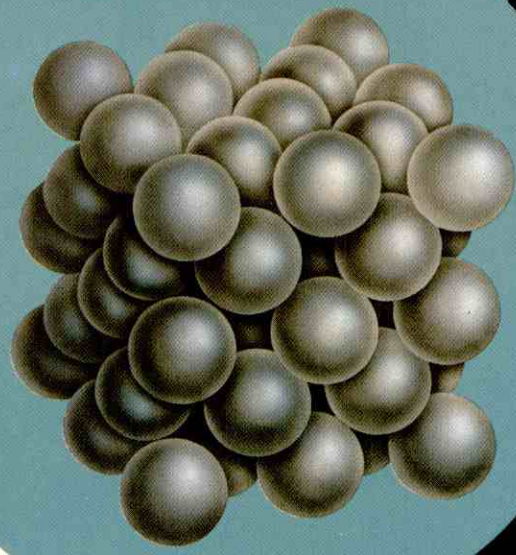
بَرِيْمَةٍ

آلَةُ الْقَوْلَبَةِ بِالْحَقْنِ ، تُصْهَرُ الرَاتِنْجُ وَالصَّبْغَةُ مَعًا ، وَتَقُومُ بَرِيْمَةُ دَوَّارَةٍ بِحَقْنِ الْمَصْهُورِ فِي قَالِبٍ . وَالْمُنْتَجُ — هُنَا ، صُنْدُوقُ قَمَامَةٍ — لَا يُفْصَلُ عَنِ الْقَالِبِ إِلَّا بَعْدَ تَبْرِيدِهِ وَتَصَلُّبِهِ .

لماذا تتصلب الخرسانة؟

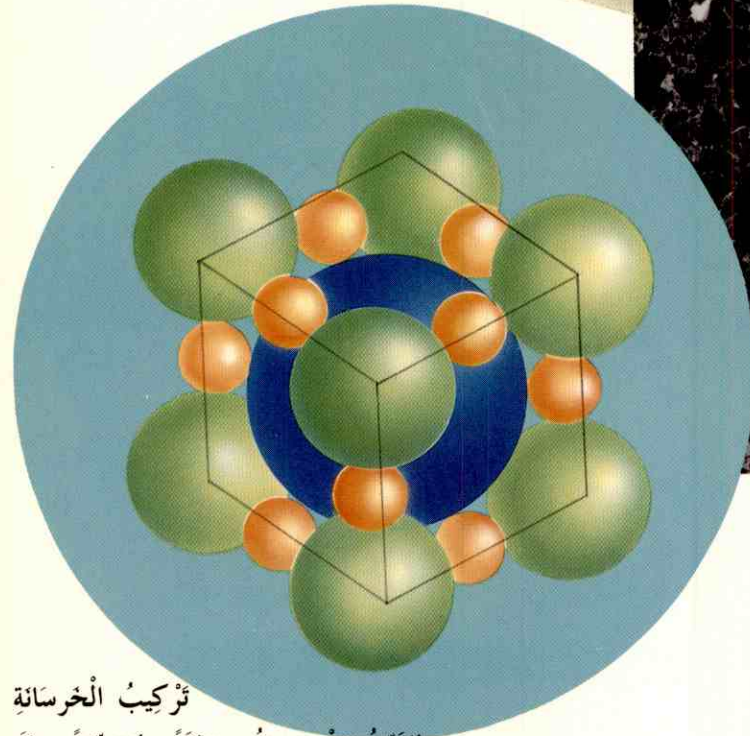
تتكوّن الخرسانة من ثلاثة مكونات: الأول الأسمنت وهو مسحوق من عدة معادن. والثاني الركام، وهو مخلوط من دقائق صخرية تتراوح حجمًا من الحصى إلى الرمل. والثالث الماء، وهو أساسي لشك الخرسانة. وعند إضافة الماء إلى المكوّنين الأولين، فإنه يتفاعل كيميائيًا مع المعادن في الأسمنت مكونًا مركبًا قويًا اللصق يحيط ويلتصق بدقائق الركام. وخلال ساعات قليلة، تتصلب هذه العجينة إلى مادة تشبه الحجارة في عملية تسمى الشك. ولا يتبخر الماء من الأسمنت ولكنه يبقى مرتبطًا داخله في المركبات الجديدة. والنتيجة تكون مادة قوية صلبة نستخدم في المباني والكبارى والطرق وعدد لا يحصى من الإنشاءات الكبيرة والصغيرة.

ذرات فيلر



تركيب فيلر

في البلورات الفلزية (أعلى - يمين) تتجمع ذرات الفيلر معًا في شبك متناسق قوى، تقوم فيه كل ذرة بجذب الذرات المحيطة بها.



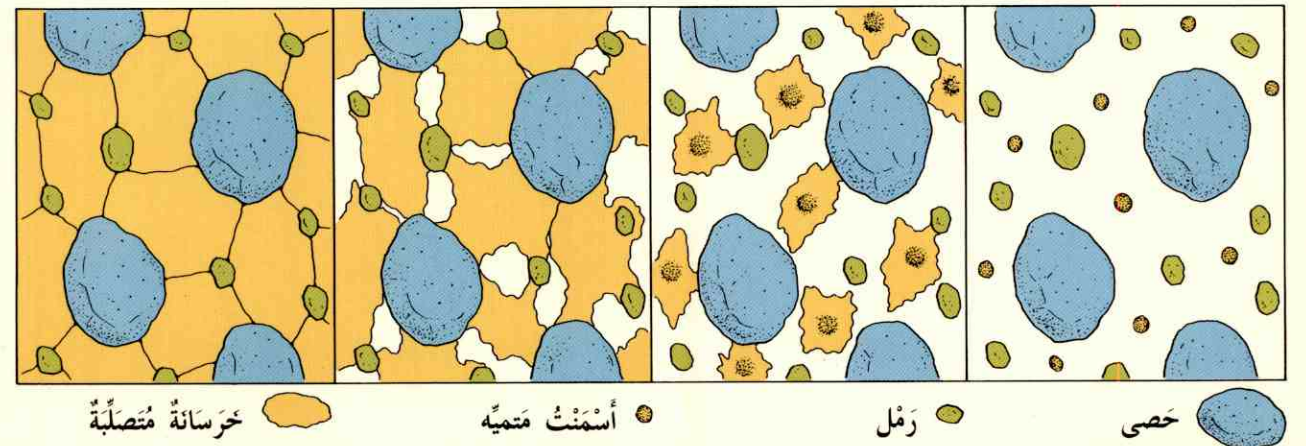
تركيب الخرسانة

تكون الخرسانة شبكة متجمعة مثل الفلزات تقريبًا. وكل دقيقة أسمنت تتجاذب مع قطع الحصى والرمل المجاورة لها. وهذه التقوية تجعل الخرسانة شريكًا جيدًا للفلزات في دعم الكبارى أو الأحمال الثقيلة الأخرى.



خرسانة

اتصال الخرسانة بالماء عند خلط الماء في الأسمنت، يحدث تميّة عندما تحول جزيئات الماء دقائق الأسمنت إلى مركبات لاصقة جديدة. ويحيط الأسمنت المتميّه بدقائق الركام (أسفل) ويتصلب. ولزيادة القوة فإن الأسمنت المتميّه يملأ الفراغات (أسفل يسار).



خرسانة متصلبة

أسمنت متميّه

رمل

حصى

كَيْفَ يَشْكُلُ الزُّجَاجُ ؟

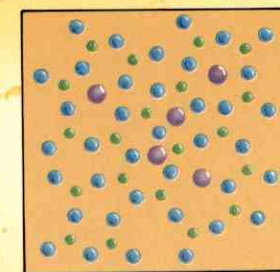
تُصَنِّعُ مُعْظَمُ أَنْوَاعِ الزُّجَاجِ مِنْ مَخْلُوطٍ مِنَ الصُّودَا (كَرْبُونَاثِ الصُّودِيُومِ) وَالْجِيرِ (أَكْسِيدِ الْكَالْسِيُومِ) وَالرَّمْلِ (ثَانِي أَكْسِيدِ السِيلِيكُونِ). وَفِي الرَّمْلِ يُكَوَّنُ ثَانِي أَكْسِيدِ السِيلِيكُونِ شَبَكَاتٍ مُنْتَظِمَةً طَوِيلَةً مِنْ ذَرَاتِ السِيلِيكُونِ وَالْأَكْسِجِينِ. وَتَفْقِدُ هَذِهِ الشَّبَكَاتُ ثِمَاسُكَهَا بَصَهْرَ الْمَوَادِّ الْخَامِ، وَلَكِنَّهَا سَرْعَانَ مَا يَشْتَدُّ ثِمَاسُكُهَا عِنْدَمَا تَبْرُدُ. وَلِصِنَاعَةِ الزُّجَاجِ، يَتِمُّ عَادَةً التَّبْرِيدُ بِسُرْعَةٍ لَا تُمَكِّنُ الْجُزْئِيَّاتِ مِنْ إِعَادَةِ تَرْتِيبِ نَفْسِهَا، وَلَكِنَّهَا تَلْتَصِقُ فِي أَمَاكِئِهَا الْجَدِيدَةِ، مُكَوِّنَةً شَبَكَةً غَيْرَ مُنْتَظِمَةٍ.

من سيليكون إلى لوح زجاج

● بَدَايَةُ عَظِيمَةٍ

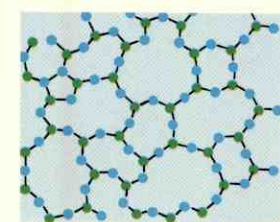
المكوّنات الأساسية للزجاج هي الصُّودَا وَالْجِيرِ وَسِيلِيكَا الرَّمْلِ. وَتَبْدَأُ صِنَاعَةُ الزُّجَاجِ فِي الْفُرْنِ حَيْثُ تُصَهَّرُ الْمَكُونَاتُ.

فُرْنٌ

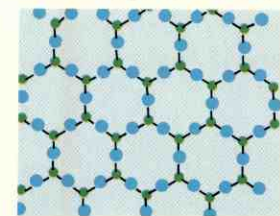


زجاج مصهور

البُورُ والزجاج

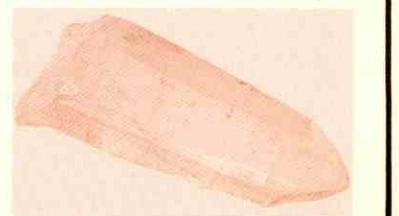


تَرَكِيبُ الزُّجَاجِ



تَرَكِيبُ الْكُوَارْتِزِ

يَتَكَوَّنُ الزُّجَاجُ وَالْكُوَارْتِزُ مِنْ ثَانِي أَكْسِيدِ السِيلِيكُونِ. وَلَكِنَّ الْجُزْئِيَّاتِ فِي الْكُوَارْتِزِ تُكَوِّنُ شَبَكَةً بُلُورِيَّةً مُنْتَظِمَةً (أَسْفَلَ يَسَارَ) وَلَكِنَّهَا فِي الزُّجَاجِ (يَسَارَ) لَيْسَتْ كَذَلِكَ.



بُلُورَاتُ كُوَارْتِزِ

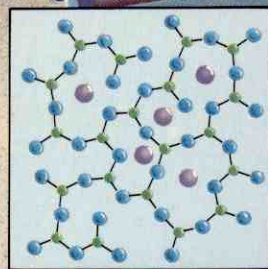
سيليكون
أكسجين
صوديوم

نَفْخُ فُقَاعَةٍ
نَفْخُ الزُّجَاجِ هُوَ تَقْنِيَّةٌ قَدِيمَةٌ وَلَكِنَّهَا مَازَالَتْ مُسْتَعْمَلَةً، وَفِيهَا يُشَكَّلُ الصَّانِعُ قِطْعَةً مِنَ الزُّجَاجِ الْمَصْهُورِ بِنَفْخِهَا خِلَالَ أَنْبُوبٍ مُجَوَّفٍ.

زجاج مسطح

٢٠٤٥٠

● شَبَكَةٌ غَيْرَ مُنْتَظِمَةٍ
فِي الزُّجَاجِ الْجَامِدِ، تَتَّصِلُ كُلُّ ذَرَّةٍ سِيلِيكُونِ (أَخْضَرُ) بِثَلَاثِ ذَرَاتِ أَكْسِجِينِ (أَزْرَقَ)، وَلَكِنَّ لَيْسَتْ هُنَاكَ شَبَكَةٌ مُنْتَظِمَةٌ.



٢٠١٥٠٠

عِنْدَ ٢٠١٥٠٠ م (٢٧٠٠ ف) يَنْسَابُ الزُّجَاجُ الْمَصْهُورُ إِلَى حَوْضٍ. وَتُجَذَّبُ الْكُثْلَةُ اللَّزِجَةُ بِمَوَاسِيكَ كَأَسْتِنَانِ الْمَشْطِ إِلَى أَعْلَى بَيْنَ سِلْسِلَةٍ مِنَ الْأَسْطُوَانَاتِ تُضْغَطُ الزُّجَاجُ الْمُبْرَدُ إِلَى الْأَوَاحِ مُسَطَّحَةً.

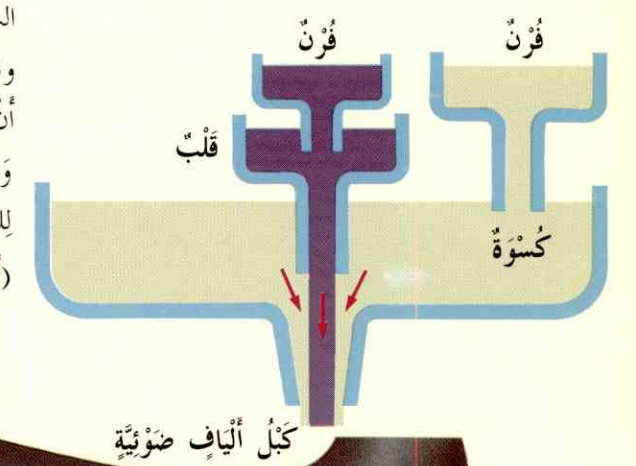
مَا هِيَ بَعْضُ اسْتِخْدَامَاتِ الرُّجَاجِ ؟

الرُّجَاجُ مَادَّةٌ غَيْرُ عَادِيَّةٍ . فَمَكُونُهَا الْأَسَاسِيُّ — ثَانِي أُكْسِيدُ السِّلِيكُونِ — مِنْ أَرْخَصِ الْمَوَادِّ وَأَكْثَرِهَا انْتِشَارًا عَلَى الْأَرْضِ . وَلِلرُّجَاجِ خَوَاصٌ مُتَمَيِّزَةٌ وَأَلْفُ الاسْتِخْدَامَاتِ ، لَيْسَ فَقَطُ فِي التَّوَافِدِ وَالْأَوَانِي الرُّجَاجِيَّةِ ، وَلَكِنْ أَيْضًا فِي أَمَاكِنَ أُخْرَى غَيْرِ ظَاهِرَةٍ مِثْلِ الْأَلْيَافِ الْعَازِلَةِ وَكَبْلِ الْإِتِّصَالَاتِ . وَقَدْ طَوَّرَتْ إِحْدَى شَرِكَاتِ الرُّجَاجِ ١٠٠٠٠٠ نَوْعَ مِنَ الرُّجَاجِ .

وَتَعَدُّ اسْتِخْدَامَاتِ الرُّجَاجِ يَكْمُنُ فِي أَنَّ التَّغْيِيرَاتِ الطَّفِيفَةَ فِي مَكُونَاتِهِ أَوْ فِي طَرِيقَةِ صِنَاعَتِهِ ، قَدْ تُؤَثِّرُ تَأْثِيرًا كَبِيرًا عَلَى خَوَاصِهِ الطَّبِيعِيَّةِ . وَعَلَى هَذِهِ الصَّفَحَاتِ أَنْوَاعٌ خَاصَّةٌ مِنَ الرُّجَاجِ مِثْلَ رُجَاجِ الْبُورُوسِيلِكَاتِ الْمُقَاوِمِ لِلْحَرَارَةِ وَالْمُسْتَحْدَمِ فِي أَوَانِي الطَّهْيِ ، وَرُجَاجِ الْأَمَانِ الْمُعَالَجِ الَّذِي يَتِمَّاسِكُ وَلَا يَتَنَاشَرُ إِذَا كُسِرَ ، وَالْمُسْتَحْدَمِ لِصِنَاعَةِ تَوَافِدِ السِّيَّارَاتِ .

الْأَلْيَفُ الضَّوِّيُّ (مَقَابِلُ بَيْنَ) لَهَا جُزْءَانِ : قَلْبٌ مِنَ الرُّجَاجِ ، وَطَبَقَةُ رُجَاجِيَّةٌ حَوْلَهَا تُسَمَّى الْكُسْوَةُ . وَتَحْمِي الْكُسْوَةُ بَبْضَاتِ الضَّوِّ الشُّعْرِيَّةِ الَّتِي تَنْتَقِلُ بِسُرْعَةٍ فَائِقَةٍ خِلَالَ الْقَلْبِ لِمَسَافَاتٍ طَوِيلَةٍ . وَمَجْمُوعَاتُ الْأَلْيَافِ الْمُقَيَّدَةِ مَعًا (أَسْفَل) تُكَوِّنُ كَبْلًا ضَوْئِيًّا يُمَكِّنُهُ أَنْ يَنْقُلَ الْمَعْلُومَاتِ أَبْعَدَ مَا يَسْتَطِيعُ كَبْلٌ مَعْدِنِيٌّ بِنَفْسِ الْحَجْمِ . وَلِيعْمَلِ لَيْفَةُ ضَوْئِيَّةٌ مُفْرَدَةٌ (بَيْنَ)، فَإِنَّ الرُّجَاجَ الْمَصْهُورَ الْمَكُونُ لِلْقَلْبِ (أَرْجَوَانِي) يُدْفَعُ خَارِجَ قَاعِ حَوْضٍ ثَانٍ بِهِ رُجَاجٌ مَصْهُورٌ (أَخْضَرُ) ، فَيَتَكَوَّنُ لِلْقَلْبِ غِطَاءٌ هُوَ الْكُسْوَةُ .

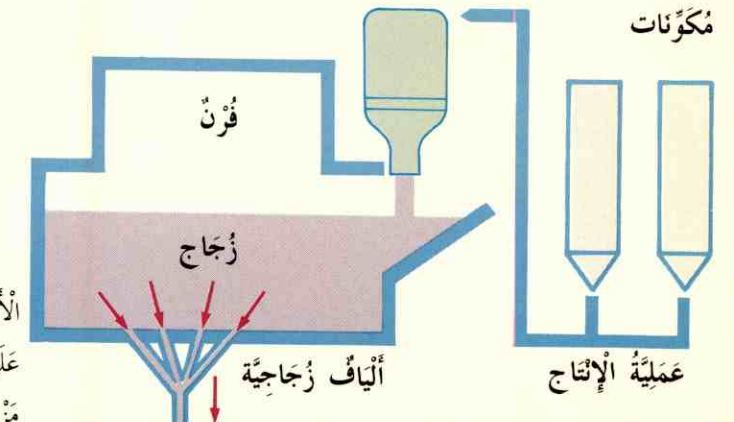
إِرْسَالُ إِشَارَةٍ خِلَالَ الرُّجَاجِ



غَزْلُ أَلْيَافِ رُجَاجِيَّةٍ

آلَةُ غَزْلِ الرُّجَاجِ (أَسْفَل) تَدْفَعُ الرُّجَاجَ الْمَصْهُورَ خِلَالَ ثُقُوبٍ دَقِيقَةٍ ، فَتَنْتُجُ خُيُوطٌ رَفِيعَةٌ ، يَتِمُّ غَزْلُهَا إِلَى الْأَلْيَافِ مَرَّةً مَتِينَةً . وَتُسْتَحْدَمُ طَرِيقَةٌ مُشَابِهَةٌ لِعَمَلِ الْأَلْيَافِ الْإِصْطِنَاعِيَّةِ (ص ١٠٨ — ١٠٩) .

مَكُونَاتُ



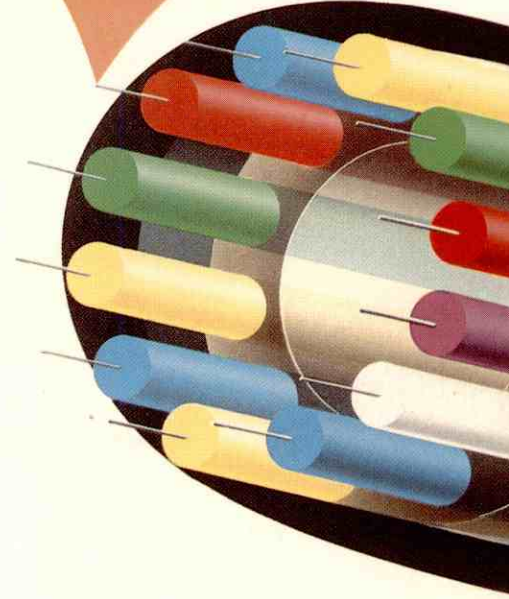
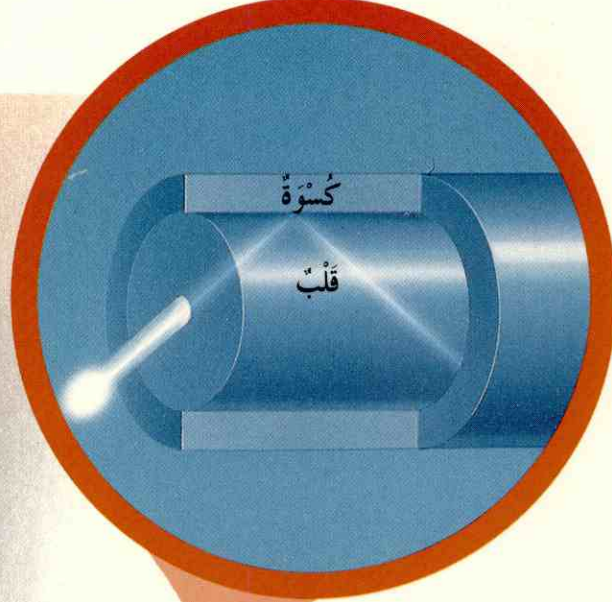
الْأَلْيَافُ الرُّجَاجِيَّةُ يُمَكِّنُ لَهَا عَلَى بَكْرِ (أَعْلَى — بَيْنَ) أَوْ مَرْجُهَا بِاللَّدَائِنِ وَتَعْبِثُهَا كَمَوَادِّ عَازِلَةٍ .

مَادَّةٌ عَازِلَةٌ لِلْحَرَارَةِ

يَرْتَدُّ الضَّوُّ الْمَارُّ فِي الْأَلْيَافِ الضَّوِّيَّةِ بَيْنَ الْقَلْبِ وَالْكُسْوَةِ .

رُجَاجٌ مُطَعَّمٌ بِالْبُورُونِ

إِضَافَةُ أُكْسِيدِ الْبُورُونِ إِلَى مَصْهُورِ الرُّجَاجِ يُنْتِجُ رُجَاجًا صُلْبًا مُقَاوِمًا لِلْحَرَارَةِ ، مِثَالِيًا لِلتَّجْهِيزَاتِ الْمَعْمَلِيَّةِ .



الرُّجَاجُ الرِّصَاصِيُّ أُكْسِيدُ الرِّصَاصِ يَمْنَحُ بُلُورَ الْأَوَانِي الرُّجَاجِيَّةِ (أَسْفَل) شَكْلَهَا الْمُتَمَيِّزَ . وَتُسْتَحْدَمُ أَيْضًا لِصِنَاعَةِ الْعَدَسَاتِ وَالْمَنْشُورَاتِ .



عَدَسَاتُ الْكَامِيرَاتِ مِنَ الرُّجَاجِ الرِّصَاصِيِّ

الْأَلُومُونِيُومُ وَالرُّجَاجُ

رُجَاجُ سِيلِيكَاتِ الْأَلُومُونِيُومِ الْمُقْوَى بِأُكْسِيدِ الْأَلُومُونِيُومِ يُقَاوِمُ التَّآكُلَ . وَتُسْتَحْدَمُ فِي تَجْهِيزَاتِ الْكِيمِيَاءِ وَالْآلَاتِ الطَّبِيعِيَّةِ .

رُجَاجُ الْأَمَانِ الْمُعَالَجِ

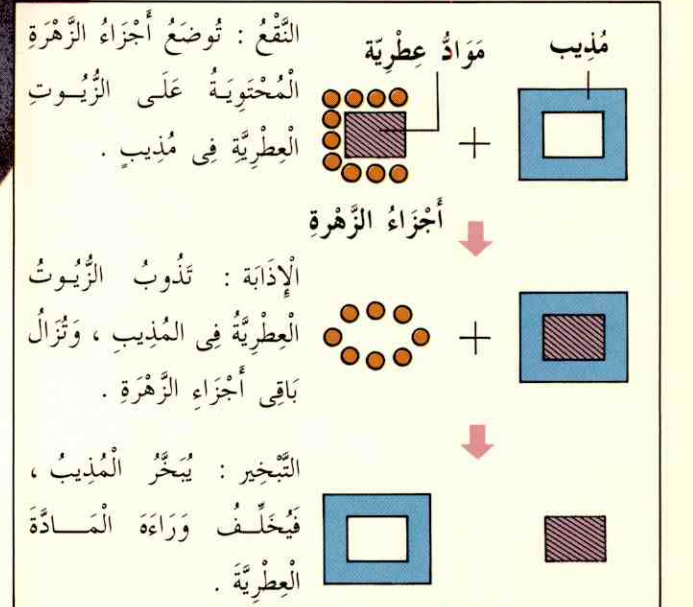
يُعَامَلُ رُجَاجُ الْأَمَانِ مُعَامَلَةً حَرَارِيَّةً خَاصَّةً . وَتُسْتَحْدَمُ فِي الْأَبْوَابِ وَتَوَافِدِ السِّيَّارَاتِ ، وَيَمْنَعُ الْإِصَابَاتِ الْخَطِيرَةَ لِأَنَّهُ يَتَفَتَّتُ إِلَى أَجْزَاءٍ صَغِيرَةٍ غَيْرِ حَادَّةٍ الْأَطْرَافِ .



كيف تصنع العطور ؟

منذ فجر التاريخ الممدون ، تُعتبر العطور محاليل طيبة الرائحة لِكيميائيات عطرية . وتحتاج المادة إلى مواصفات خاصة لتكون عطرية وتكتشفها أُنف الإنسان . فجزئياتها يجب أن تكون خفيفة جداً لتطفو في الهواء وتصل إلى الأنف ، وأن تكون قابلةً للدوبان في الماء لتدخل الغدة الشمية وترسل إلى المستقبل في المخ . واستخراج المواد الطبيعية طيبة الرائحة دون إثلاف خواصها الكيميائية المعقدة يتطلب مهارة شديدة . وأكثر الطرق استعمالاً لاستخلاص الروائح من الزهور مثل بتلات الورد ، هي الاستخلاص بالمذيب (أسفل) والتقطير بالبخار (يسار) . ففي الأولى تنقع الزهور في سائل يذيب الجزئيات العطرية . وترشح الراوسب ، ثم يُحرر المذيب فيترك الزيت المطلوب . وفي التقطير بالبخار ، يمرر بخار الماء على الزهور فيأخذ منها الزيوت ذات الرائحة إلى مكثف ، حيث يتكثف البخار إلى ماء ، وينفصل عن الزيوت .

الاستخلاص بالمذيب



الحصول على خلاصة العطر ضغط بخار الماء يحث الزيوت العطرية في بتلات الزهور على التبخر عند درجات حرارة أقل من درجات غليانها . وهذا يسمح للفنيين باستخلاص الزيوت دون إثلافها .

مواد عطرية

بخار

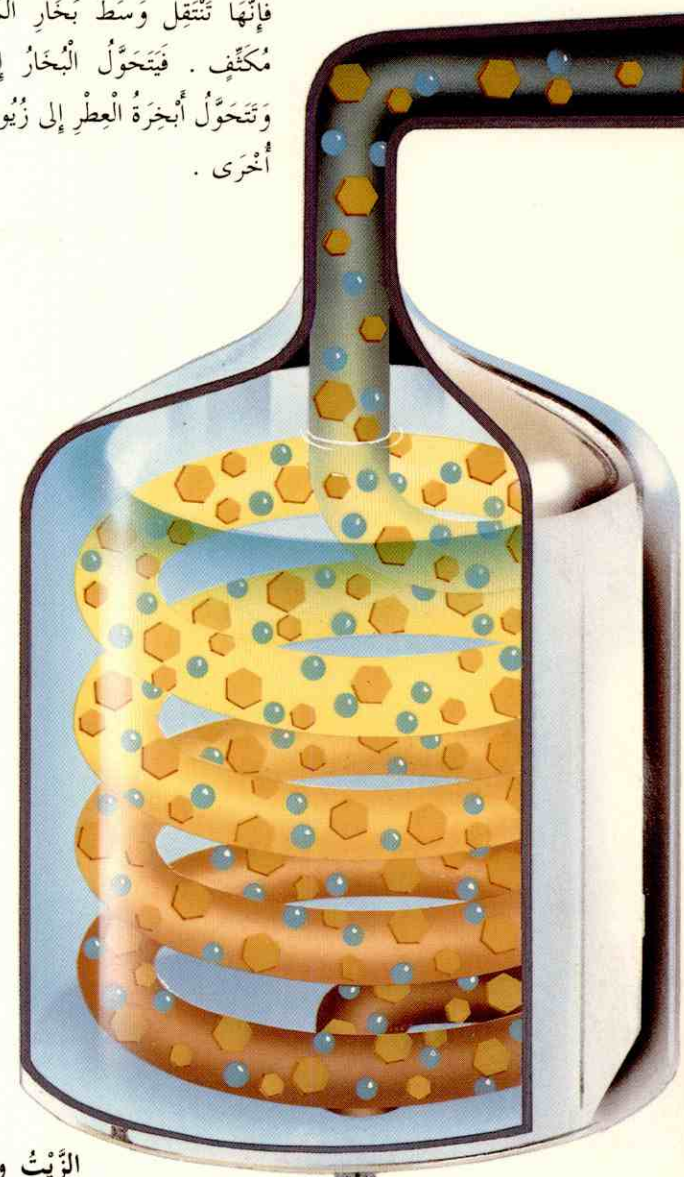
زهور

التقطير بالبخار

بخار

أسر الرائحة

عندما تتبخر الجزئيات العطرية ، فإنها تنتقل وسط بخار الماء إلى مكثف . فيتحول البخار إلى ماء وتتحول أبخرة العطر إلى زيوت مرة أخرى .



الزيت والماء

عندما يتكثف البخار والزيت ، تتساقط إلى إناء وتُفصل . فالماء يهبط في القاع ، بينما يتجمع الزيت - وهو الأخف - على السطح .

زيوت عطرية

ماء



المنتج النهائي

تخلط الزيوت لإعطاء الرائحة المطلوبة ، ثم تُذاب في كحول . وعندما يتبخر الكحول (مثلثات) ، يحمل معه الرائحة .

كحول

مواد عطرية



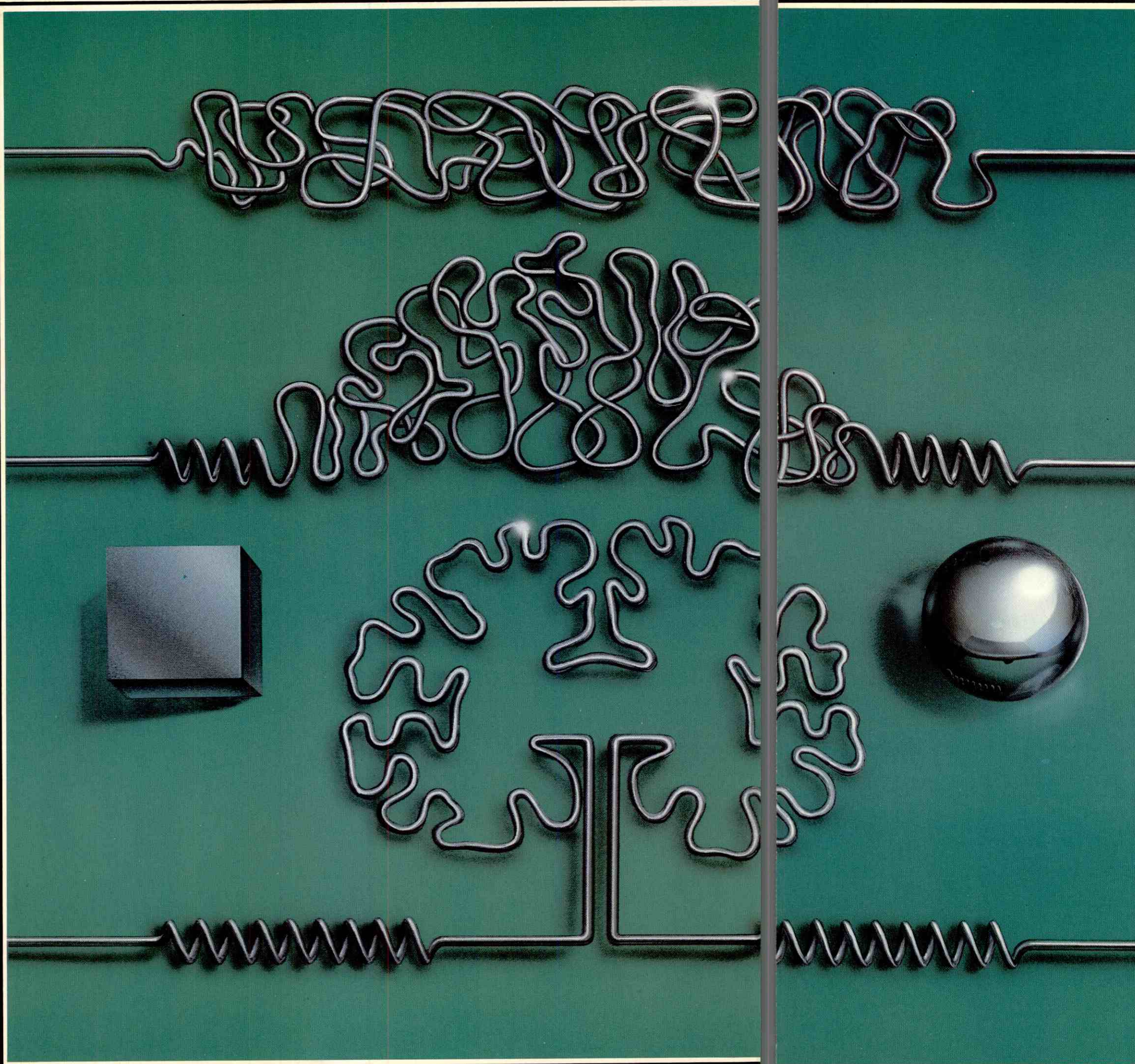
6 اِكتِشافُ المَوادِّ الجَدِيدَةِ

مُنْذُ حَوَالِي عَشْرَةِ آلَافِ سَنَةٍ ، حِينَ حَوَّلَ الْخَزَافُونَ
الْأَوَائِلَ التُّرْبَةَ اللَّيْنَةَ إِلَى خَزْفٍ صُلْبٍ ، وَلَمْ يَتَوَقَّفِ
الْإِنْسَانُ عَنِ الْبَحْثِ عَنْ طُرُقٍ لِتَحْوِيلِ المَوادِّ الطَّبِيعِيَّةِ إِلَى
مَوادِّ جَدِيدَةٍ . وَفِي أَوَاخِرِ الْقَرْنِ التَّاسِعِ عَشَرَ تَوَصَّلَتْ
التَّجَارِبُ إِلَى إِتْجَانِ أَوَّلِ مُرَكَّبَاتِ عُضْوِيَّةِ اصْطِنَاعِيَّةٍ ،
وَلَكِنْ مُنْذُ عَامِ ١٩٥٠ تَمَكَّنَ الْعُلَمَاءُ بِجَدَارَةٍ مِنْ إِحْدَاثِ
ثَوْرَةٍ حَقِيقِيَّةٍ فِي اصْطِنَاعِ مَوادِّ تُحَقِّقُ الْاِحتِياجَاتِ
الصَّنَاعِيَّةِ أَوْ المَوَاصِفَاتِ الفَنِيَّةِ .

وَوَرَاءَ هَذَا التَّقَدُّمِ الْمُدْهِلِ ، يَقِفُ عِلْمٌ جَدِيدٌ هُوَ تَقْنِيَةُ
المَوادِّ . فَمَتَخَصَّصُوهُ تُسَاعِدُهُمُ الْمَجَاهِرُ الْإِلِكْتُرُونِيَّةُ
فَائِقَةُ التَّكْبِيرِ وَتَقْنِيَّاتُ الْعَمَلِيَّاتِ الْمُتَخَصَّصَةِ ، قَدْ عَرَفُوا
كَيْفَ يُغَيِّرُونَ التَّرْكِيبَ الذَّرَرِيَّ لِلْمَوادِّ وَبِالتَّالِيِ خَوَاصِّهَا
الدَّقِيقَةَ مِثْلَ مَدَى صَلَابَتِهَا أَوْ مُرُونَتِهَا أَوْ مَدَى مُقَاوَمَتِهَا
لِلْحَرَارَةِ . وَقَدْ أُنتِجَتِ الْبُحُوثُ مَجْمُوعَةٌ وَاسِعَةٌ مِنْ المَوادِّ
الاصْطِنَاعِيَّةِ تُغَيِّرُ كُلَّ مَظْهَرٍ لِلْحَيَاةِ الْحَدِيثَةِ . فَالْسِّيْرَامِيكُ
الْمُتَمَاسِكُ الْمُقَاوِمُ لِلتَّآكُلِ يُسْتَعْمَدُ لِزِرَاعَةِ الْعِظَامِ
الصَّنَاعِيَّةِ أَوْ أَسْلِحَةِ قَطْعِ الْحَدِيدِ الصُّلْبِ ، بَيْنَمَا مِلَايِنُ
الْجُزْئِيَّاتِ الْبُلُورِيَّةِ تُكُونُ الصُّوَرِ الْمُلَوَّنَةِ عَلَى شَاشَاتِ
تِلِفِزِيُونِ الْجَيْبِ . وَفِي صِنَاعَةِ السِّيَّارَاتِ ، اسْتُخْدِمَتْ
لِدَائِنٍ مُعَزَّزَةٍ بِأَلْيَافِ الْكَرْبُونِ لِصِنَاعَةِ أَجْزَاءٍ خَفِيفَةٍ مَتِينَةٍ ،
تَجْعَلُ السِّيَّارَةَ أَخْفَفَ ، فَتَسْتَهْلِكُ وَقُودًا قَلِيلًا .

هَذَا قَلِيلٌ مِنْ كَثِيرٍ مِنَ التَّطْبِيقَاتِ لِلْمَوادِّ الْمُتَطَوِّرَةِ الْيَوْمَ .
فَاهْتِمَامُ الْكِيمِائِيِّينَ بِتَرْكِيبِ المَادَّةِ ، يُحَقِّقُ التَّطْوِيرَ
الْمُسْتَمَرَّ لِمَوادِّ جَدِيدَةٍ . وَفِي هَذَا الْفَصْلِ ، سَتَتَأَوَّلُ
بَعْضَ المَوادِّ الْمُتَقَدِّمَةِ الْمُسْتَعْمَدَةِ حَالِيًا .

تُعْتَبَرُ سَبَائِكُ الشَّكْلِ مِنْ بَيْنِ أَعْجَابِ المَوادِّ الْمُتَقَدِّمَةِ الْيَوْمَ . وَهِيَ
جَوَامِدُ مَعْدِنِيَّةٌ تَتَذَكَّرُ شَكْلَهَا الْأَصْلِيَّ . إِلَى الْيَسَارِ سِلْكُ ذَاكِرَةِ
الشَّكْلِ عُقِدَ فِي كُتْلَةٍ مُتَشَابِكَةٍ (أَعْلَى) ، فَيَعُودُ تَدْرِيجِيًّا إِلَى شَكْلِهِ
الْأَصْلِيِّ (أَسْفَلَ) عِنْدَمَا يُسَخَّنُ .



ما هي أنواع السيراميك (الخزفيات) المطور؟

كلمة السيراميك هي من كلمة إغريقية معناها الأواني الخزفية. وفي السيراميك التقليدي - الفخار والاجر والصيني والخزف المزجج - يكون المكون الأساسي هو الطين. فتخلط دقائق الطين مع معادن أخرى وتضهر بالحرارة حتى تتحد ذراتها معاً. وقد ترتبط الذرات في مجموعات منتظمة في نظام ثلاثي الأبعاد وتعرف بالبلورات. وفي أنواع كثيرة منه، تكون البلورات مجموعات كبيرة من البلورات المترابطة تسمى حبات متعددة التبلر. وتركيب هذه الحبات يحدد متانة المادة، ومساميتها ونقطة انصهارها.

ويُنتج السيراميك المتطور بطرق كيميائية حديثة، ولكنه

سيراميك يقطع شرائح معدنية

تختلف الشفرات المطورة من السيراميك المتطور عن أدوات القطع المعدنية، بأنها يمكنها القطع خلال الحديد دون أن تسخن لدرجة عالية أو تثلم. وذلك بسبب الروابط الكيميائية القوية التي

السيراميك.

يُصهر أيضاً بالحرارة كالسيراميك القديم وتقنيات السيراميك الحديثة تقدم مواداً بالمواصفات المطلوبة لأشياء مختلفة الاستعمال مثل مفصلات الركبة الصناعية ومحركات الشاحنات التوربينية. ومواد السيراميك الجديدة تجمع بين المتانة الفائقة والمقاومة للحرارة والصلابة والاستقرار الكيميائي، وكلها خواص تتوقف على الترتيب الذري للمواد. ويسيطر مهندسو الكيمياء في الترتيب الذري للسيراميك بالتحكم الدقيق في نقاء وخليط ونعومة المكونات، وفي كمية الحرارة المستخدمة للحرق. وبذلك ينتجون مواداً جديدة بخواص موصى عليها لاستعمالات خاصة.

تعمل السيراميك الجديد



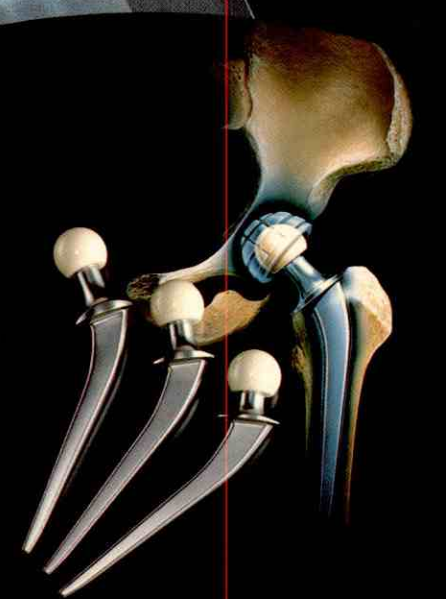
السيراميك في المنزل

المقصات والسكاكين المصنوعة من السيراميك الجديد المتيقن تظل حادة التصل ولاتصدأ أبداً.

زرع الأعضاء

لأن سوائل الجسم لا تذيب السيراميك الجديد، فإن هذه المواد فائقة الصلابة تكون عظماً صناعية ومفاصل مثالية لزرعها في جسم الإنسان. وزرع السيراميك يتضمن صهر كالسيوم بالعظام المحيطة.

مفاصل من السيراميك



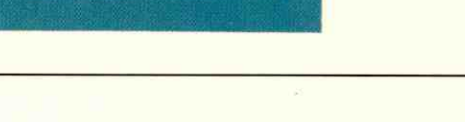
أكسيد الألومنيوم

إضافات

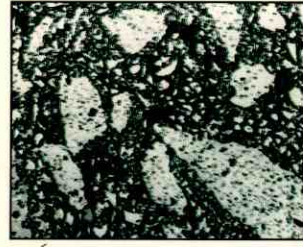


مذيب

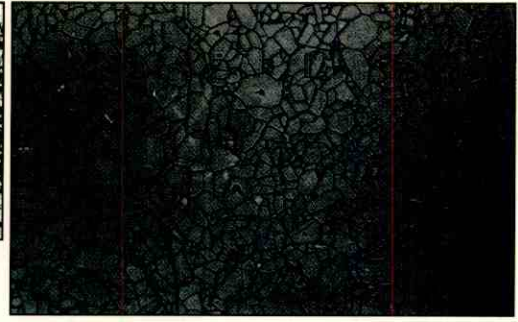
عملية القوالب



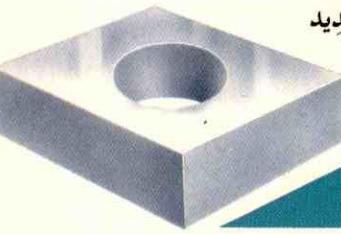
تطوير التقنيات القديمة لصناعة سيراميك ممتاز المساحيق فائقة النقاء وتقنيات الحرق الدقيقة المستخدمة لصناعة السيراميك الجديد تنتج تركيباً بلورياً (أسفل يمين) أكثر نعومة وانتظاماً من السيراميك القديم (أسفل يسار).



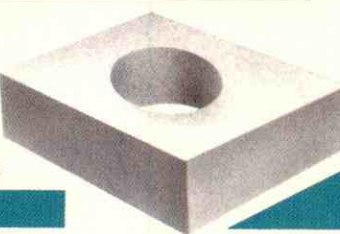
سيراميك قديم



سيراميك جديد



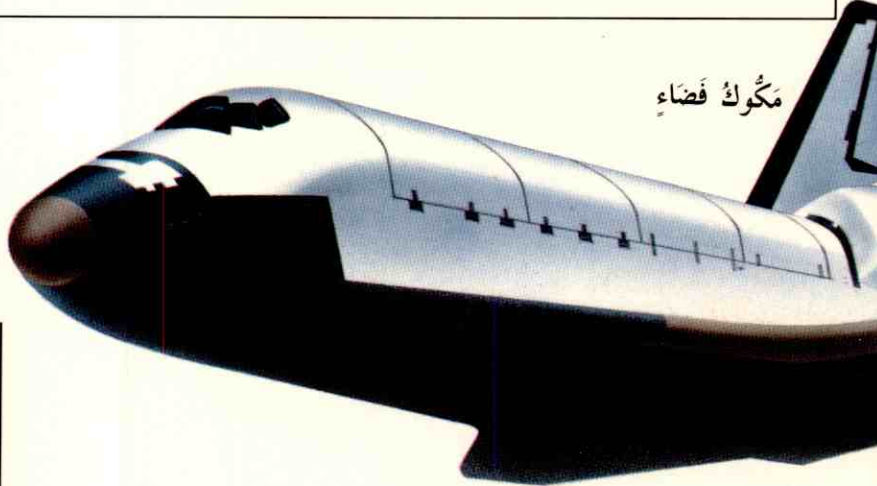
عملية الحرق



عملية القوالب

الاحتفاظ بالمكوك بارداً

الجانِب السُفلى لجسم مكوك الفضاء وأجنحته (يمين) يُدرع برقاقات سيراميك جديد مقاوم للحرارة لمنع السخونة الزائدة. وأثناء العودة، قد يولد احتكاك المكوك بالهواء درجة حرارة ١٢٤٥ م°.



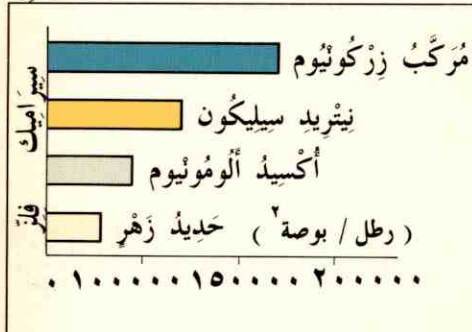
مكوك فضاء

مناقشات جديدة للمعادن

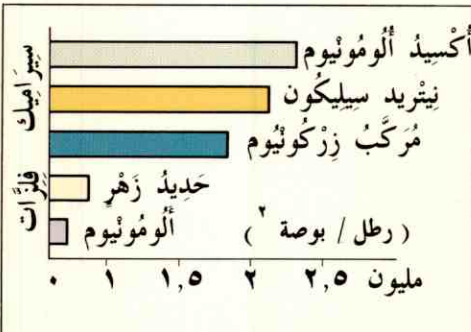
تتميز بعض مواد السيراميك المتقدم على الحديد الزهر والألومنيوم والصلب في اختبارات مقاومة الشد والصلابة أو القدرة على تحمل القطع. وكلاهما تقاس بالضغط بالرطل على البوصة المربعة. كما أنها تقاوم الحرارة أيضاً. وهذه الخواص تجعل السيراميك هو الأفضل لصناعة أجزاء آلات كثيرة (يسار).



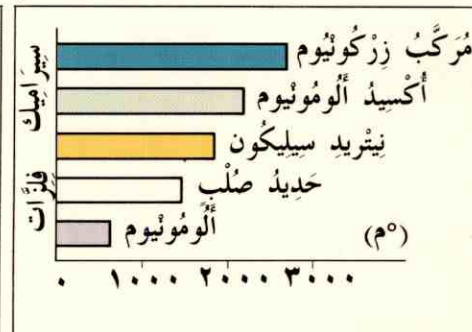
مقاومة الشد



صلابة



نقطة الانصهار



كَيْفَ يَصْنَعُ الْمَاسَ الْإِصْطِنَاعِي؟

الماس هو أصْلَبُ المَوَادِّ الطَّبِيعِيَّةِ عَلَى الْأَرْضِ ، وَيَرْتَفِعُ
تَمَنُّهُ لَوِمْضِهِ الْأَخَازِ . وَهُوَ أَيْضًا مَتِينٌ ، مُقَاوِمٌ لِلتَّأْكُلِ ،
وَلَهُ مُقَاوَمَةٌ كَهْرَبِيَّةٌ وَخَوَاصُّ حَرَارِيَّةٌ ، مِمَّا يَجْعَلُهُ مَتَالِيًا
لِلْاِسْتِحْدَامِ فِي الصَّنَاعَةِ . فَفِي الْمُحَرِّكَاتِ ،
وَالْمُفَاعَلَاتِ التَّوَوِيَّةِ وَأَجْهَرَةِ الثَّقَبِ ، وَفِي الْفَضَاءِ ، وَفِي
الْمُحِيطِ ، يَعْمَلُ الْمَاسُ فِي ظُرُوفٍ قَاسِيَةٍ تَتَلَفُ فِيهَا الْمَوَادُّ
الْأَقْلَ اسْتِقْرَارًا .

وَقَدْ تَكُونُ الْمَاسُ الطَّيِّعُ فِي بَاطِنِ الْأَرْضِ مِنْذُ أَمَدٍ بَعِيدٍ
مِنْ زَوَاسِبِ الْكَرْبُونِ الَّتِي تَأْتُرُ بِالْحَرَارَةِ الشَّدِيدَةِ
وَالضَّغْطِ الْعَالِي لِطَيَّاتِ سِتَارِ الْأَرْضِ . وَكَانَ يَتَمُّ
اسْتِخْرَاجُهُ مِنَ الْمَنَاجِمِ بِجُهِودٍ شَاقَّةٍ وَتَكْلِفَةٍ مُرْتَفِعَةٍ
وَدَائِمًا كَانَ الطَّلَبُ عَلَى الْمَاسِ الطَّيِّعِ يَقُوقُ مَا يُسْتَحْرَجُ
مِنْهُ . وَلَكِنْ فِي أَوَاخِرِ الْخُمْسِينَاتِ تَمَكَّنَ الْعُلَمَاءُ مِنْ

مِکبِس

وَسَطَ ضَاغِطٌ

أَسْطُوَانَةٌ مِنْ سَبِيكَةٍ شَدِيدَةِ الصَّلَادَةِ

■ الْحُصُولُ عَلَى مَاسٍ مِنَ الْجِرَافِيتِ

فِي غُرْفَةٍ الصَّعْطِ الْعَالِي لِوَحْدَةِ مِكْبَسِ الاصْطِنَاعِ
الاسْتَاتِيكِي، يَنْصَهَرُ مَخْلُوطُ الْحَدِيدِ وَالْجَرَايِثِ فَوْقَ
١٤٠٠ م. وَعِنْدَمَا يَتَرَدُّ الْمَخْلُوطُ يَتَبَلَّرُ الْكَرْبُونُ إِلَى بِلُورَاتٍ
بُذُورِ الْمَاسِ. وَيُسْتَعْدَمُ مُذِيبٌ لِلتَّحْلُصِ مِنَ الْحَدِيدِ، وَيَتَبَقَّى
الْمَاسُ.

132

تَهْيِئَةً ظُرُوفٍ مُّثَابِلَةٍ فِي الْمَعْمَلِ لِبَاطِنِ الْأَرْضِ مِنْ حَيْثُ
الضَّعْفُ وَدَرَجَةُ الْحَرَارَةِ لِصِنَاعَةِ أَوَّلِ مَاسٍ اصْطِنَاعِيٍّ .
وَمَصْنَعُ الْمَاسِ الْيَوْمَ تُسْتَحْدَمُ طَرِيقَتَيْنِ لِتَهْيِئَةِ الْحَرَارَةِ
وَالضَّعْفِ الْعَالِسَيْنِ الْمَطْلُوبَةِ لِتَحْوِيلِ التَّرَكِيبِ الْجُرَيْئِي
الرَّحُو ثَنَائِي الْأَبْعَادِ لِلْجَرَايِثِ — أَحَدِ صُورِ الْكَرْبُونِ —
إِلَى التَّرَكِيبِ الْجُرَيْئِي الْمُتَمَاسِكِ ثَلَاثِي الْأَبْعَادِ لِلْمَاسِ .
الْأَوَّلَى ، هِيَ الْاصْطِنَاعُ الدِّينَامِيكِي حَيْثُ تُسْتَحْدَمُ طَاقَةُ
انْفِجَارٍ لِلتَّحْوِيلِ الْفُورِي . وَالثَّانِيَةُ ، الْاصْطِنَاعُ الْاسْتَاتِيكِي
بِالتَّأثيرِ الْمُسْتَمِرِّ لِلضَّعْفِ الْعَالِي (أَسْفَلَ — يَمِينِ) ، حَيْثُ يَتِمُّ
التَّحْوِيلُ ببطءٍ .

سخان

الأَرْضُ كَمَصْنَعٍ لِلْمَاسِ

تَكُونُ الْمَاسُ الطَّبِيعِيُّ مُنْذُ ١٠٠ مليون سَنَةٍ
فِي سِتَارِ الْأَرْضِ ، وَهِيَ طَبَقَةٌ عَظِيمَةٌ
السَّمَكِ تَحْتَ قِشْرَةِ الْأَرْضِ مُبَاشَرَةً
وَتَمَيَّزَ بِضَعْفِ عَالٍ وَدَرَجَةِ حَرَارَةٍ عَالِيَةٍ .
وَقَدْ سَيَلَتِ الثَّوَرَاتُ الْبُرْكَانِيَّةُ الْمَاسَ مِنْ
الصَّخْرِ الْمُحِيطِ الْمَسْمُومِ كَيْمَرَلَيْتَ إِلَى
الْقِشْرَةِ الْعُلْوِيَّةِ .

ماس طبعی

أَخَذَ وَطَائِفَ الْمَاسِ
يُسْتَخْدَمُ الْمَاسُ فِي أَجْهَرَةِ
الْحَفْرِ بَعِيدًا عَنِ الشَّاطِئِ —
مِثْلَ هَذِهِ — لِيَتَعَمَّقَ أُمَيَّالًا
فِي قَاعِ الْبَحْرِ . فَلِالْمَاسِ
الصَّنَاعِيُّ (أَقْصَى يَسَارِ)
بِدْقِهِ وَبِلُورَاتِهِ الْمُكْعَبَةِ لَهُ
أَطْرَافٌ قَاطِعَةٌ كَثِيرَةٌ ،
وَصَلَادَتُهُ كَافِيَةٌ لِأَن يَنْقُذَ فِي
الصُّخُورِ غَيْرِ الْقَابِلَةِ
لِلْإِخْتِرَاقِ .

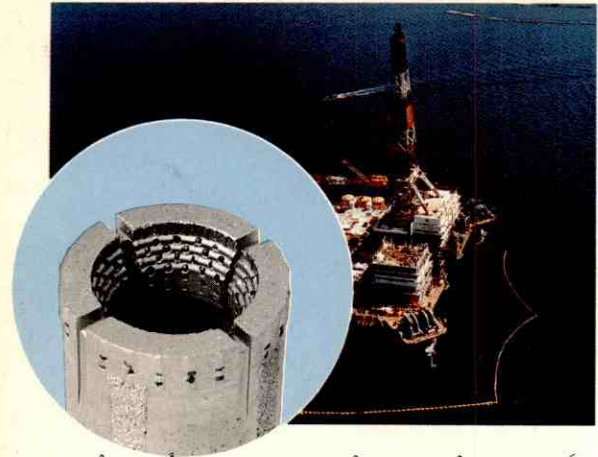
خَطُّ الْمَاسِ

الْحَطُّ الْإِنْتِقَالِيُّ الْأَحْمَرُ يُبَيِّنُ
شُرُوطَ إِنْتَاجِ الْمَاسِ
الْأَصْطِنَاعِيِّ . يُسَخَّنُ
الْجِرَافِيْتُ أَوَّلًا إِلَى أَعْلَى مِنْ
١٤٠٠°م تَحْتَ ضَعْفِ
عَالٍ . وَبِإِنْقَاصِ دَرَجَةِ
الْحَرَارَةِ قَلِيلًا مَعَ اسْتِمْرَارِ
الضَّعْفِ ، يَذْفَعُ الْجِرَافِيْتُ
بِرِفْقٍ عَبْرَ الْحَطِّ الْإِنْتِقَالِيِّ
بِوَسِطَةِ الضَّعْفِ ، وَيَتَحَوَّلُ
إِلَى مَاسٍ .

اللَّافَا

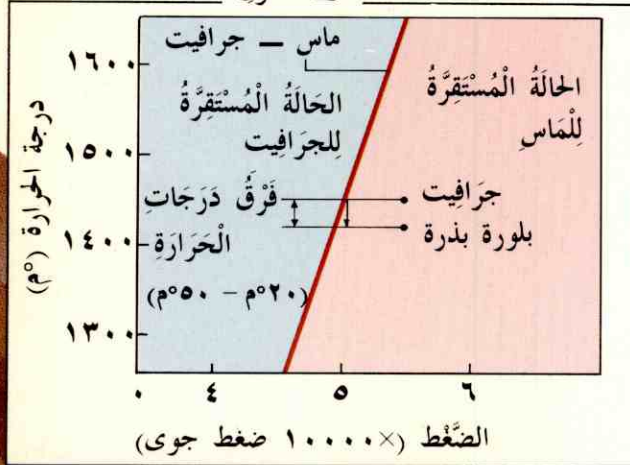
المشقة
الارضية

ب



حَفَارُ زَيْتٍ يَطْحَنُ قَاعَ الْبَحْرِ الصَّخْرِيِّ ، بِأَسْنَانِ الْمَاسِ

حُطَّ تَحَوَّلَ



۱۳۳

۱۳۲

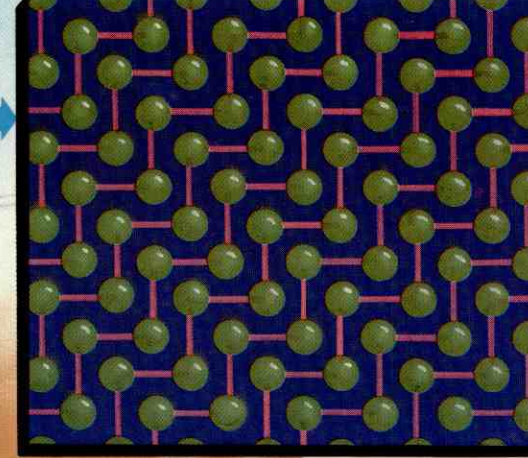
كيف يجهز السيليكون للشذرات الدقيقة ؟

طريقة الحصول على أنقى سيليكون



رمل أو صخر السليكا

١ السيليكون هو ثاني أوسع العناصر انتشاراً على الأرض، ويوجد صخر السليكا (أعلى) كثنائي أكسيد السيليكون. وهذا الصخر يشمل الرمل والكوارتز، ويشكل ربع القشرة الأرضية.



سيليكون ذو بلورة مفردة (أعلى) هو بلورة جامدة واحدة بدون حدود بين بلورية. وتتصل ذراتها بانتظام داخلها.

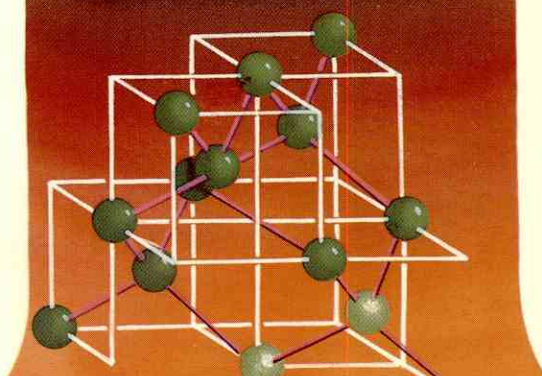
وعند درجة ٢٠٥٨°م يوضع في المرحل مع السيليكون المنصهر بذرة من سيليكون ذي بلورة مفردة. وبينما تدور البذرة ببطء وتُسحب - بطريقة مماثلة للشموع الغاطسة - فإن ذرات السيليكون في السائل ترتبط كيميائياً بالبذرة الدائرية بشكل منتظم (أعلى) وتنتج بلورة قطرها حوالي ١٥سم.

تعتمد صناعة الإلكترونيات اليوم على الدوائر المتكاملة، وهي شذرات دقيقة من السيليكون مخفورة بملايين المفاتيح الإلكترونية المجهرية للتحكم في التيار الكهربى. ولأن التركيب البلورى للسيليكون يسمح بحمل عددٍ لا نهائى من مسارات التيار الكهربى، فقد أصبح السيليكون مصدراً إلكترونياً يسمح بحمل عددٍ لا نهائى من مسارات التيار الكهربى، فقد أصبح السيليكون مصدراً إلكترونياً حيويًا.

ولا يصلح لهذه الأغراض، سوى أنقى أنواع السيليكون. والسيليكون الطبيعى يتكون من بلورات مختلفة الاتجاه فى مجموعات من دقائق متعددة البلور. وفى أماكن تقابل هذه الدقائق تتكون روابط غير منتظمة تعوق مرور التيار الكهربى خلالها. وللتغلب على هذه المشكلة، ابتكر العلماء طريقة لإنتاج سيليكون ذو بلورة مفردة، وهى مادة لها تركيب بلورى منتظم جداً، يقبل أى نظام كهربى يسلط عليه.

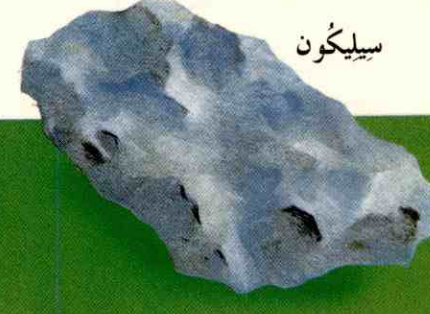


بلورة سيليكون



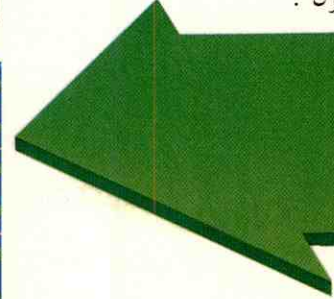
ذرات سيليكون

٢ لتحرير رابطة السيليكون فى ثنائى أكسيد السيليكون، يُسخن المركب مع الكربون للتخلص من الأكسجين، ويتبقى عنصر السيليكون.

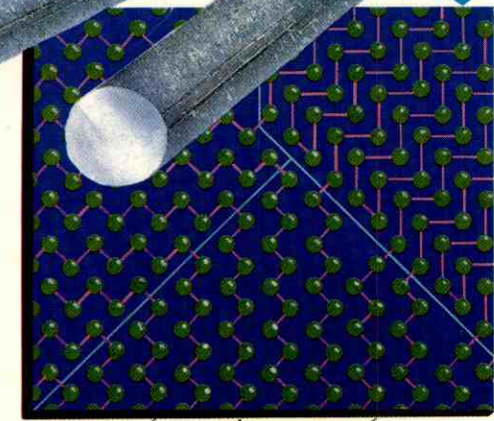


سيليكون

٣ يصهر السيليكون النقى بتغير تركيبه البلورى. وإذا ترك ليبرد يكون تركيباً متعدد البلور مقسماً (يسار) يعوق مرور التيار الكهربى.



سيليكون متعدد البلور



التركيب الذرى للسيليكون الطبيعى تقسمه حواجز بلورية غير منتظمة.

صناعة شذرة

تقطع أسطوانة السيليكون ذى بلورة مفردة إلى رقائق سُمك كل منها ٠,٠٥ سم.



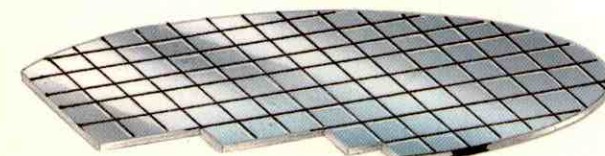
بلورة سيليكون

رقاقة سيليكون

تُحفر مسارات التيار الكهربى على الرقائق بالكيمائيات أو بالأشعة فوق البنفسجية.



حفر الدوائر

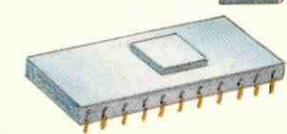


تقطيع الشذرات



شذرة تم تركيبها

تقطع الرقيقة إلى شذرات، وتوصل كل منها بسلك من الذهب إلى قاعدة من السيراميك.



سيليكون أحادى البلورة



سيليكون غالى التقاء منصهر

كَيْفَ تَعْمَلُ الْبُلُورَاتُ السَّائِلَةُ ؟

الْبُورَاتِ السَّائِلَةُ هِيَ الْمَوَادُّ الْعَامِضَةُ الَّتِي تُكَوِّنُ الْأَرْقَامَ
عَلَى سَاعَةِ رَقْمِيَّةٍ ، وَتُصَبُّ مِثْلَ السَّوَائِلِ وَلَكِنَّهَا تَنْتَصِرُ
أَحْيَاءً كَأَنَّهَا مِنَ الْجَوَامِيدِ . وَتَتَكَوَّنُ الْبُورَاتُ مِنْ جُزْئَاتٍ
تُشَبِّهُ الْقَضْبَانَ ، وَحِينَ تَحْفَرُ بِالتَّيَّارِ الْكَهْرَبِيِّ فَإِنَّهَا تُعَيَّرُ
تَوَجِّهَهَا ، وَإِمَّا أَنْ تُدِيرَ الضَّوْءُ أَوْ تُسَمَّحَ لَهُ بِالْمُرُورِ دُونَ
تُعَيَّرُ . وَتُوجَدُ مُرَشَّحَاتٌ مُسْتَقْبِطَةٌ لِلضَّوْءِ (أَسْفَلَ) دَاخِلَ
أَيِّ شَاشَةٍ بِلُورِيَّةٍ سَائِلَةٍ (LCD) — كَمَا فِي السَّاعَةِ — وَهِيَ
تَحْجِزُ الضَّوْءَ . وَتُوجَّهُ الْمُرَشَّحَاتُ عِنْدَ زَوَايَا ٩٠ ° .
وَعِنْدَ مُرُورِ الضَّوْءِ خِلَالَ الْمُسْتَقْبِطِ الْأَوَّلِ ، فَإِنَّ

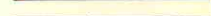
تَكْوِينُ أَرْقَامٍ مِنَ الْإِظْلَامِ

قِطَاعَاتِ الْأَرْقَامِ الشَّفَافَةِ (أسفل يسار) تُحْفَرُ فِي طَبَقَةِ مُوَصَّلَةٍ
لِلْكَهْرَبِيَّةِ فِي رُجَاجِ الشَّاشَةِ. وَعِنْدَمَا يُسْعَمَلُ التِّيَّارُ فِي قِطَاعِ
(أقصى يسار)، فَإِنَّ الْبُلُورَاتِ لَا تَذُورُ وَيُحْجِزُ الضَّوُّ.

شَطِيرَةٌ بَلُورَةٌ سَائِلَةٌ

فِي الشَّائِئَةِ النَّمْطِيَّةِ ، تُحْصَرُ طَبَقَةٌ
رَفِيعَةٌ مِنْ بُلُورَاتٍ سَائِلَةٍ بَيْنَ
الْمُسْتَقْطَبَاتِ ، وَتُغْلَفُ بِلَوْحٍ زُجَاجِيٍّ
وَمِرْآةٍ . وَالْأَقْطَابُ تُمَدَّدُ بِالْجُهِدِ
الْكَهْرَبِيِّ .

الجمهري .

لَوْحٌ زَجَاجِيٌّ	
قُطْبٌ شَفَافٌ	
مُرْشَحٌ مُسْتَقْبَلٌ	
بَلُورَاتٌ سَائِلَةٌ	
مُرْشَحٌ مُسْتَقْبَلٌ	
مِرَاةٌ	
قُطْبٌ شَفَافٌ	

لَا يُوجَدُ جُهْدٌ

البُورَاتِ فِي نِظَامِهَا الْحَلَوْنِي الْعَادِي (أَسْفَلَ يَمِين) تُدِيرُهُ
٥٩. فَيَتَحَرَّكُ الصَّوُّ عِنْدَيْهِ خِلَالَ الْمُسْتَقْطَبِ الثَّانِي ،
وَيَسْقُطُ عَلَى مِرَاةٍ فَيَرْتَدُّ خَارِجًا لِيَبْدُو كَأَنَّهُ خَلْفِيَّةٌ لَامِعَةٌ
لِلشَّاشَةِ . وَلَكِنْ عِنْدَمَا يُمَرَّرُ التِّيَّارُ الْكَهْرَبِيُّ فِي جُزْءٍ
بِلَوْرَةٍ سَائِلَةٍ (أَسْفَلَ يَسَارَ) ، فَإِنَّهَا تُعِيدُ تَرْتِيبَهَا وَلَا تُدِيرُ
الصَّوَّ الدَّاخِلَ . وَتَظْهَرُ مَسَاحَاتٌ مُظْلِمَةٌ عَلَى الشَّاشَةِ ،
مُكَوَّنَةٌ أَرْقَامًا طَبَقًا لِتَجْمُعَاتِ الْمَسَاحَاتِ الْمَشْحُونَةِ وَغَيْرِ
الْمَشْحُونَةِ . وَحَيْثُ إِنَّ الشَّاشَةَ الْبُلُورِيَّةَ السَّائِلَةَ تَعْكُسُ
الصَّوَّ وَلَا تُؤَلِّدُهُ ، فَهِيَ تَسْتَحْدِمُ كَهْرَبِيَّةً قَلِيلَةً جَدًّا .

ضَوْءٌ مَحْجُوزٌ

ضوء منبع

الضَّوُّ يَدُورُ

مِسَاحَةٌ سَاطِعَةٌ . حِينَ لَا
يُستَخدَمُ جُهدٌ كَهَرَبِيٌّ (أعلى)،
يُؤَوِّرُ الضَّوءَ المُستَقْبَطَ ،
وَيَنْقُذُ إِلَى المَرَاةِ ثُمَّ يَنْعَكِسُ إِلَى
الخَارِجِ :

135

أَشْكَالُ جُزْئِيَّة

تُصَنَّفُ الْأَنْوَاعُ الثَّلَاثَةُ
لِلْبُلُورَاتِ السَّائِلَةِ طَبَقًا لِنِظَامِ
اصْطِفَائِهَا (يسار). وَيَسْتَعْمَلُ
الْكِيمَايُوتُونَ كُلَّ نَوْعٍ فِي
تَصْمِيمِ اسْتِعْمَالَاتِ
لِلْبُلُورَاتِ السَّائِلَةِ .
وَيَسْتَعْمِدُ شَاشَاتُ الْبُلُورَةِ
السَّائِلَةِ التَّوَعِينَ نِيَمَاتِكَ ،
وَكُولِيسْتَرِيكَ .

تَلْفِزُيُونُ الْبُلُورَةِ السَّائِلَةِ

تُخْلِفُ شَائِئَةُ الْبُلُورَةِ السَّائِلَةَ فِي تَلْفِزِيُونِ عَنْهَا فِي وَجْهِ السَّاعَةِ ، فِي أَنَّهَا تُرْتَّبُ
جُزْئِيَّاتِ الْبُلُورَاتِ لَيْسَ بِهَدَفِ حَجَرِ الضَّوِّ — كَمَا فِي السَّاعَةِ — وَلَكِنْ لِإِمْرَارِهِ
عِنْدَ كَهْرَبَيْهَا . وَفِي هَذِهِ الْحَالَةِ ، فَإِنَّهَا تَبْعُثُ الضَّوِّ مِنْ مُصْبَحِ خَلْفِ الشَّائِئَةِ .

يُوحِذُ أَمَامَ لَوْحِ الْبُيُوتِ السَّائِلَةِ ، أَلْفَ
مِنَ الْمُرْشَحَاتِ الدَّقِيقَةِ الْحَمْرَاءِ وَالزَّرْقَاءِ
وَالْخَضْرَاءِ الَّتِي تُلَوِّنُ الضُّوْءَ الْمُنْبَعِثَ مِنْ
الْبُلُورَاتِ الْمُكْهَرَبَةِ .

جُزْئَاتٌ بَارِدَةٌ وَسَاحِلَةٌ

يَتِمُّ التَّرتِيبُ الْجُزْئِيُّ لِلْمُلَوَّاتِ السَّائِلَةِ
لَيْسَ فَقَطْ وَفَقَا لِلنَّبْضَاتِ الْكَهْرَبِيَّةِ ،
وَلَكِنْ أَيْضًا لِلتَّغْيِرَاتِ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ .
وَبِاسْتِخْدَامِ مُرَكَّبَاتٍ تُسَبِّبُ انْكِسَارَ
الضَّوْءِ الْمُلوَّنِ (يسار) عِنْدَ دَرَجَاتِ
حَرَارَةٍ مُخْتَلِفَةٍ ، تَمَكَّنَ الْكِيمَايُوتُونَ مِنْ
عَمَلِ تَرْمُومَاتٍ طَبِيعِيَّةٍ لِلْإِسْتِخْدَامَاتِ
الْمَنْزِلِيَّةِ وَالصَّنَاعِيَّةِ .

مَسَاحَةٌ مُظْلِمَةٌ . عِنْدَ
تَوْصِيلِ الْجُهْدِ (أَعْلَى) يَنْتَقِلُ
الضَّوُّ مُبَاشَرَةً فِي مُوَارَاةِ
الْبُلُورَاتِ الْمُعَادِ تَرْيِيهِهَا ،
وَيُحْجَزُ بِوَسِطَةِ الْمُسْتَقْطَبِ
الثَّانِي .

عِنْدَ تَوْصِيلِ الْجُهْدِ

بِلُّورَاتٍ
مَصْفُوفَةٍ
كَهْرَبِيًّا

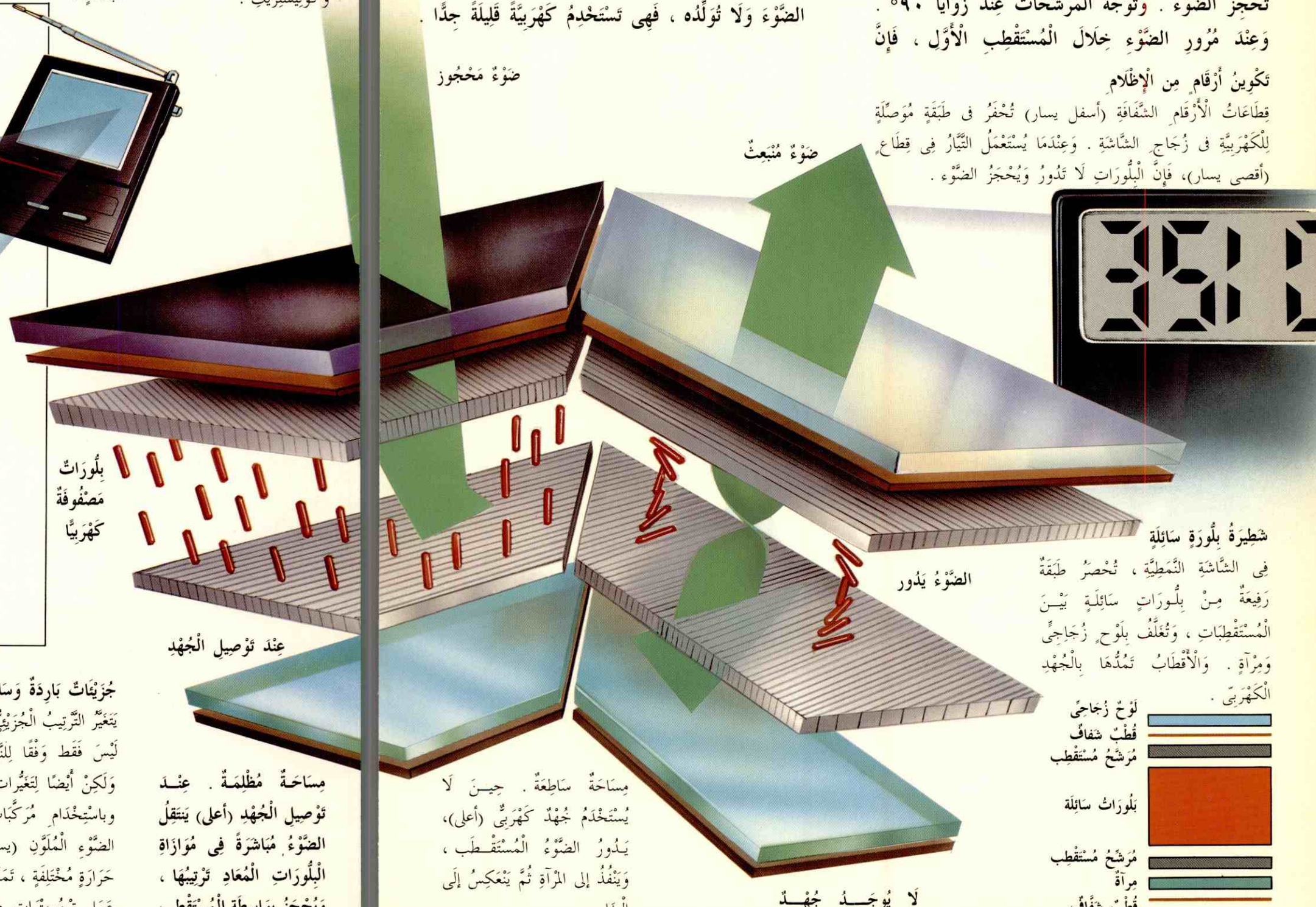
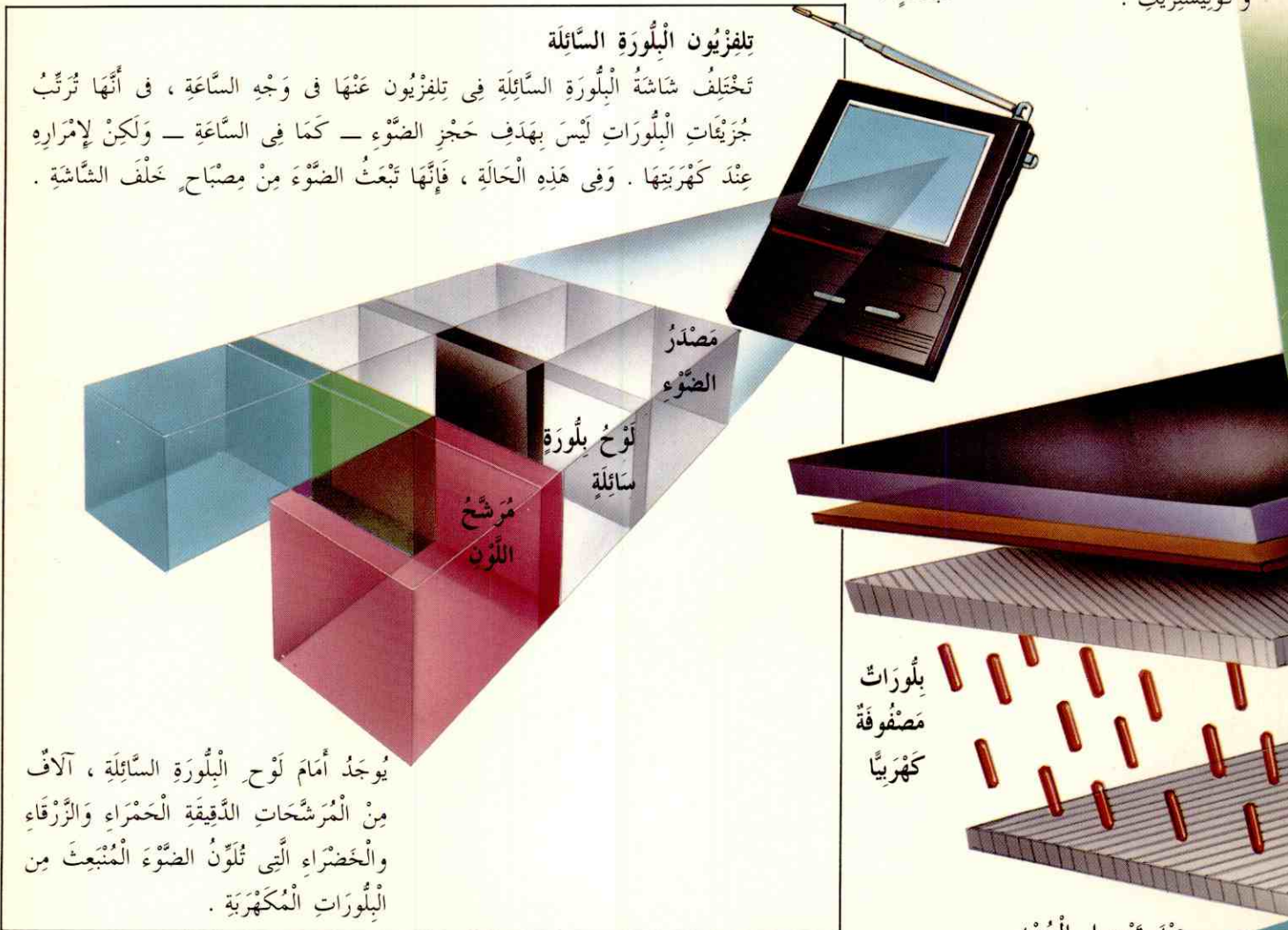
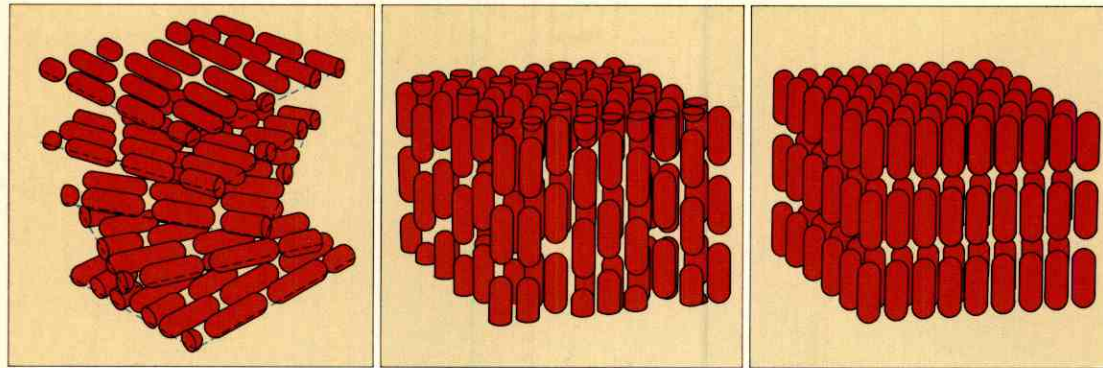
تصَدَّرُ
الضَّوُّءُ

حُ بِلُّورَةٌ
نَلَّةٌ

مُشَرِّحُ
اللُّون

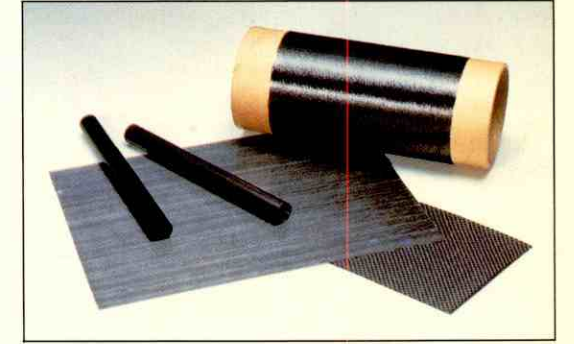
بِلُورَاتِ إِسْمِكِكَ تَقِفُ عَلَى
بِلُورَاتِ نِيْمَاتِكَ تَتَجَمُّعُ فِي
نَهَائِيَّتِهَا ، وَتَكُونُ صُفُوفًا فِي
صُفُوفٍ مُتَوَازِيَةٍ خِلَافِيَّةٍ .

بُلُورَاتُ كُولِيسْتَرِيكْ تُكَوْنُ
أَكْدَاسًا مَحْوَرِيَّةً مُرْتَبَةً .



كيف تستخدم ألياف الكربون ؟

ألياف الكربون أرفع من الخيوط القطنية ولكنها لها ثلاثة أمثال قوة الحديد الصلب . وتُصنع من أى بوليمر عضوي - مثل الرايون ، أو القار أو غيرها - تكون جزيئاته متصلة عريضاً وطويلة وكبيرة جداً ، وذلك بتسخينه في فرن عند ٢٥٠٠م تقريباً . فتطرد ذرات المواد الأخرى مثل الهيدروجين والأكسجين ، وتتقارب ذرات الكربون معاً في تركيب بلوري أقوى . وتكون الألياف الناتجة فائقة القوة ونادرة المرونة . ولكن يصعب استعمالها بهذا الشكل . ولزيادة قوة

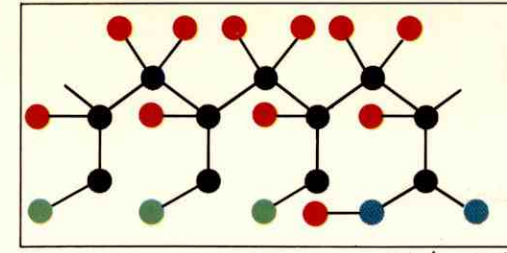


ألياف الكربون فوق الناعمة تُنسج إلى ألياف ممتدة مقاومة للحرارة أو تتصلب بروابط مع راتنجيات إيبوكسي لتكون مواداً قوية التركيب تُستخدم في التفاتات والصواريخ وسيارات السباق العالية الأداء ، ولصناعة العديد من الأدوات الرياضية .

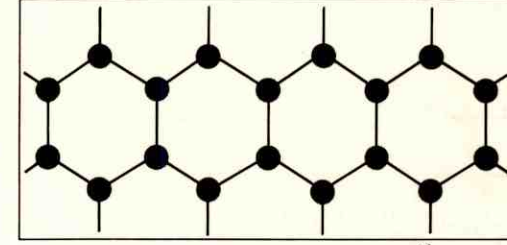
تتحمل ألياف الكربون ضغطاً حتى مليون رطل بوصة^٢ ، وهي أقوى من الصلب والتيتانيوم وأكثر مرونة من الفولاذ أو اللدائن المقواة .

الألياف وجعلها أسهل للشكيل ، يتم ربطها بأحد راتنجيات إيبوكسي ، وهو أحد اللدائن الصمغية التي تجمد عندما تنضج . وتحقق الألياف الملدنة في قالب أجوف وتترك لتجمد . ومعظم ألياف الكربون تُستخدم في توليفات بلاستيكية لصناعة أدوات الرياضة مثل مضارب التنس ، ومضارب الجولف ، وعصى صيد السمك ، بالإضافة إلى أجسام القوارب ، وسيارات السباق وبعض مستلزمات سفن الفضاء . وهي أرخص من الفولاذ ، لأنه يمكن قولبتها بالحقن إلى أشكال محددة معقدة في خطوة واحدة . والجزء المولف أقوى أيضاً من الفولاذ الذي يجب تنيه ووصله ولحامه ليأخذ الشكل المطلوب .

ألياف كربون متنوعة



جزء بوليمر

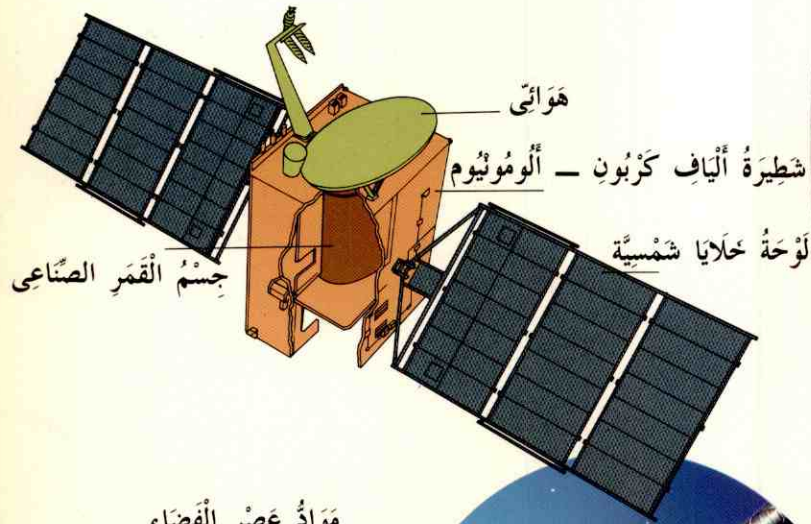


جزء ألياف كربون

- هيدروجين
- كربون
- أكسجين
- نيتروجين

سلسلة من جزيئات صلبة ألياف بعض البوليمرات لها تركيب جزيئي شبيه شبكي ولكن بعض أطرافها حرة (يمين) . وتحميصها يحرر بعض العناصر ، وتعيد الذرات ترتيبها في سداسيات قوية (أسفل يمين) دون أطراف حرة .

سُمك ألياف الكربون ١/٧ سُمك شعرة الإنسان ، ويتم غزلها إلى خيوط مرنّة تحتوى من ١٠٠٠ إلى ٥٠٠٠٠٠ فتيلة . ولاستعمالات كثيرة - مثل مضرب التنس هذا - يتم إنهاء العمل بإضافة بلاستيك لتحسين قوته وصلابته .



مواد عصر الفضاء يجب أن تكون الأقمار الصناعية المرسلة للفضاء (أعلى) خفيفة الوزن ، وقوية لتحمل إجهاد الإطلاق . وتُصنع معظم أجزائها من الفولاذ والبلاستيك المقوى بألياف الكربون لأنها قوية وخفيفة ومقاومة للحرارة .



تحتوي قوائم الأقمار الصناعية ألياف كربون

مضارب التنس من ألياف الكربون

مَا هِيَ سِبَائِكُ ذَاكِرَةِ الشَّكْلِ ؟

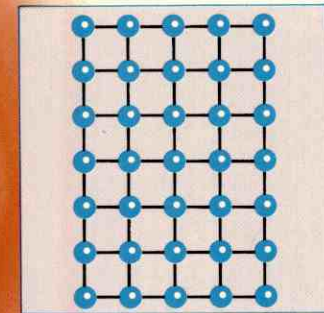
إِذَا تُنِيَ سِلْكُ فِلْزِي ، فَإِنَّهُ يُمَكِّنُ فَقَطْ أَنْ يَسْتَعِيدَ شَكْلَهُ الْمُسْتَقِيمَ وَلَكِنَّهُ يَحْتَفِظُ بِالتَّوَاتُؤَاتِهِ . وَلَكِنْ السِّلْكُ الْمَصْنُوعُ مِنْ سِبْكَةِ ذَاكِرَةِ الشَّكْلِ ، يَسْتَعِيدُ شَكْلَهُ الْأَصْلِيَّ تَمَامًا إِذَا سُخِّنَ . لِأَنَّ الْحَرَارَةَ «تُذَكِّرُهُ» بِتَرَكيبِهِ الْبُلُورِيِّ الْأَوَّلِ .

وَجَمِيعُ الْفِلْزَاتِ يَطْرَأُ عَلَيْهَا تَغْيِرَاتٌ فِي أَنْظِمَةِ الرِّوَابِطِ الْكِيمِيَاءِيَّةِ عِنْدَ دَرَجَاتِ حَرَارَةٍ وَضَعُوطٍ مُعَيَّنَةٍ . فَإِذَا تُنِيَ قِطْعَةُ فِلْزٍ بَسِيطٍ مَثَلًا ، فَإِنَّ الرِّوَابِطَ الذَّرِيَّةَ لِلْسَّبْكَةِ الْبُلُورِيَّةِ تَنْزَلِقُ ، وَتَتَحَرَّكُ الشَّبْكَةُ ، وَتَتَكَوَّنُ رَوَابِطٌ جَدِيدَةٌ ، تَجْعَلُ التَّشَوُّهَ الْحَادِثَ مُسْتَدِيمًا . وَلَكِنْ بِنَشْئِ سِبْكَةِ ذَاكِرَةِ الشَّكْلِ أَوْ تَبْرِيدِهَا تَحْتَ دَرَجَةِ حَرَارَةٍ مُعَيَّنَةٍ ، فَإِنَّ زَاوِيَةَ رَوَابِطِهَا الذَّرِيَّةِ تَرْحُلُ دُونَ أَنْ يُعَادَ تَرْتِيبُ الشَّبْكَةِ الْبُلُورِيَّةِ . وَرَغْمَ أَنَّ الشَّكْلَ الْعَامَّ لِلْسَّبْكَةِ قَدْ يَتَغَيَّرُ تَغْيِيرًا جَوْهَرِيًّا ، إِلَّا أَنَّهَا تَسْتَعِيدُ شَكْلَهَا الْأَصْلِيَّ — خَارِجِيًّا وَجُزْئِيًّا — إِذَا سُخِّنَتْ .

أَطْوَارُ سِبْكَةِ ذَاكِرَةِ الشَّكْلِ

تَبْرِيدٌ : عِنْدَ تَبْرِيدِ سِبْكَةِ ذَاكِرَةِ الشَّكْلِ فَإِنَّ ذَرَّاتِهَا تُغَيِّرُ زَاوِيَا رَوَابِطِهَا ، وَلَكِنَّهَا لَا تُغَيِّرُ أَمَاكِنَهَا النَّسْبِيَّةَ فِي الشَّبْكَةِ الْبُلُورِيَّةِ (أَعْلَى) . وَلَا يَتَغَيَّرُ شَكْلُهَا الْخَارِجِيُّ .

تَبْرِيدٌ



الشَّبْكَةُ تَسْتَعِيدُ شَكْلَهَا الْأَصْلِيَّ

تَسْخِينٌ

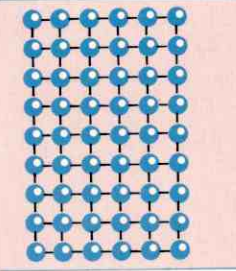
تَسْخِينٌ : الْحَرَارَةُ تُحَوِّلُ الشَّبْكَةَ الْبُلُورِيَّةَ لِسِبْكَةِ ذَاكِرَةِ شَكْلِ مُشَوَّهَةٍ إِلَى شَكْلِهَا الْأَصْلِيَّ .

دَوْرَةٌ مُتَكَرِّرَةٌ : سِبْكَةُ ذَاكِرَةِ الشَّكْلِ الَّتِي بُرِّدَتْ أَوْ تُنِيَ تَسْتَعِيدُ شَكْلَهَا الْأَصْلِيَّ .

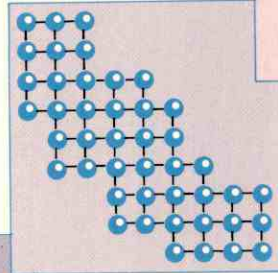
لَوْحٌ مَعْدِنِيٌّ عَادِيٌّ

اللَّوْحُ ثُمَّ تُنِيهِ

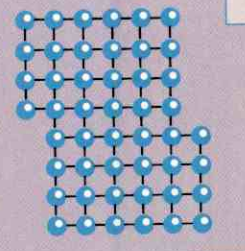
الَّتِي يُصْبِحُ مُسْتَدِيمًا



شَبْكَةُ بُلُورِيَّةٌ لِلْفِلْزِ الْعَادِيَّ

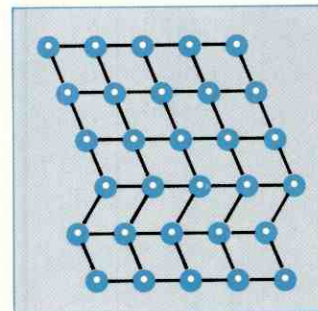


الرِّوَالِقُ جُزْئِيًّا



شَبْكَةُ مُشَوَّهَةٌ مُسْتَدِيمَةٌ

قُوَّةُ التَّنْيِ



شَبْكَةُ بُلُورِيَّةٌ بَعْدَ تَنْيِهَا

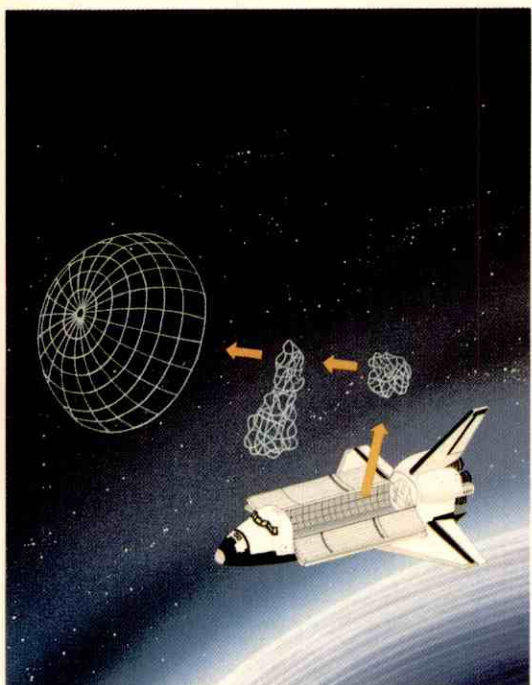
إِجْهَادٌ : تُنِيَ السَّبْكَةُ ، مِثْلَ تَبْرِيدِهَا ، يُغَيِّرُ الزَّوَايَا وَلَكِنْ لَا يُغَيِّرُ الْمَوَاضِعَ النَّسْبِيَّةَ لِلذَّرَّاتِ .

رَدُّ فِعْلِ الْإِجْهَادِ فِي الْمَعَادِنِ الْعَادِيَّةِ الْمَعَادِنُ الْعَادِيَّةُ تُعَانِي مِنْ تَغْيِرَاتٍ جُزْئِيَّةٍ دَائِمَةٍ ، إِذَا تُنِيَ أَوْ مُطَّتْ . فَإِنَّ صُفُوفًا كَامِلَةً وَمَجْمُوعَاتٍ مِنَ الذَّرَّاتِ تَنْزَلِقُ إِلَى مَوَاضِعٍ جَدِيدَةٍ تُثَبَّتُ فِيهَا بِرَوَابِطٍ جَدِيدَةٍ مَعَ الذَّرَّاتِ الْمُجَاوِرَةِ .

لِأَنَّ ذَرَّاتِ هَذَا الْفِلْزِ (بِئْسَ) قَدْ انْتَزَلَتْ بِتَأْثِيرِ الْإِجْهَادِ ، فَإِنَّ الْفِلْزَ الْمُثْنَى لَنْ يَسْتَعِيدَ شَكْلَهُ الْأَصْلِيَّ .

هَوَائِيٌّ يَتَذَكَّرُ شَكْلَهُ

اسْتُخْدِمَ الْعُلَمَاءُ سِبَائِكُ ذَاكِرَةِ الشَّكْلِ لِصِنَاعَةِ هَوَائِيٍّ ضَخْمٍ عَلَى شَكْلِ قِطْعٍ مُكَافِئٍ (أَسْفَلَ) يُجْعَلُ فِي عُبُوتٍ دَقِيقَةٍ لِنَقْلِهِ إِلَى الْفَضَاءِ . وَبِمَجَرِّدِ إِخْرَاجِهِ مِنْ عُبُوتِهِ ، فَإِنَّ الْهَوَائِيَّ يَسْتَعِيدُ شَكْلَهُ الْأَصْلِيَّ بِحَرَارَةِ الشَّمْسِ .



لماذا تكون الفلزات غير المتبلرة مرنة؟

المقصود بغير المتبلر أنها بدون شكل أو هيئة . والفلز غير المتبلر ليس له أي شكل داخلي من الروابط البلورية التي تترى في الفلزات العادية . ولكن ترتيبه الذري يكون منتظماً وثابتاً . وقد كشف علماء الفلزات عن الفلزات غير المتبلرة في الستينيات بإسراع تبريد فلز منصهر .

مصهور الفلز هو مخلوط مائع من ذرات مرتبطة عشوائياً . وعندما يبرد المصهور ببطء ، ينمو التركيب البلوري في كل المادة أثناء تجمدها ، وتتكون شبكة بلورية متكررة مُحَكَمَة التنظيم . أما التبريد الحاد للفلزات المنصهرة ، فإنه يجمد الذرات في أماكنها قبل أن تستطيع القوى الجزيئية تنظيمها في شبكة بلورية . والفلزات غير المتبلرة أقل ميلاً للتشقق ، أو القص ، أو التشوه المغناطيسي أو الكهربائي ، لأنها خالية من الروابط بين بلوراتها الصغيرة ، ومن الفراغات في تركيبها الجزيئي . وهذه الخصائص تجعلها مثالية للاستخدام في رؤوس التسجيل المغناطيسي وأجهزة كهربية مثل المحولات .



المشراط اللامعة لفلز غير متبلر مرنة لدرجة يمكن لفها ، فهي تُصنع بسُمك الورق .

مادة واحدة ، ومنتجان (أفل) يختلفان فقط في سرعة تبريدهما . فالتبريد البطيء أنتج فلزاً عادياً (العلوي)

ذا شبكة بلورية ، والتبريد فوق السريع أنتج الفلز غير المتبلر الأقل تنظيماً (السفلي) .

مصهور فلز

تبريد بطيء

تبريد سريع

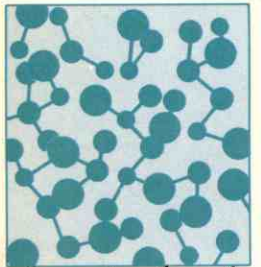
فلز عادي

فلز غير متبلر

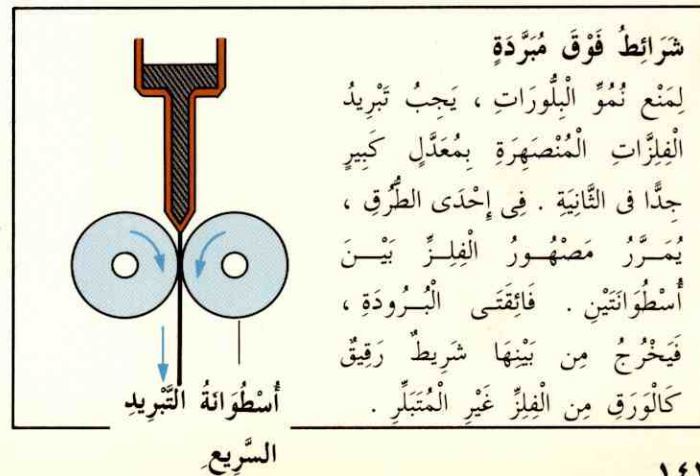
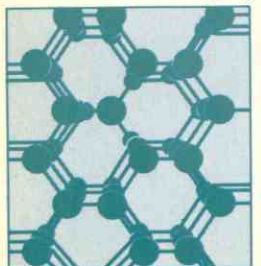
نظرة في داخل الفلزات العادية وغير المتبلرة

المقارنة بين ترتيب الذرات في فلزات عادية وغير متبلرة (أفل) تكشف فروقا مذهلة . فترتيب الذرات غير المكسور والمتجانس في فلز غير متبلر يوضح سبب مرونته الفائقة .

الترتيب المجهرى لفلز غير متبلر (أفل) يوضح ترتيب الذرات في نظام عشوائى غير مترابط (يمين)



فلز عادي ، يرى على المستوى الجزيئى ، يوضح ترتيباً بلورياً (أفل) تفصيله حدود بلورية (يمين) .



شرايط فوق مبردة لمنع نمو البلورات ، يجب تبريد الفلزات المنصهرة بمعدل كبير جداً في الثانية . في إحدى الطرق ، يمرر مصهور الفلز بين أسطوانتين . فائقتى البرودة ، فيخرج من بينها شريط رقيق كالورق من الفلز غير المتبلر .

السريع

مَا هُوَ الرَّائِجُ الْحَسَّاسُ لِلضَّوءِ ؟



الرَّكِيْبُ الْمَجْهَرِي الْمُنْفَكِّكُ
لِلرَّائِجِ مَحْجُوزٍ عَنْهُ الضَّوْءُ .

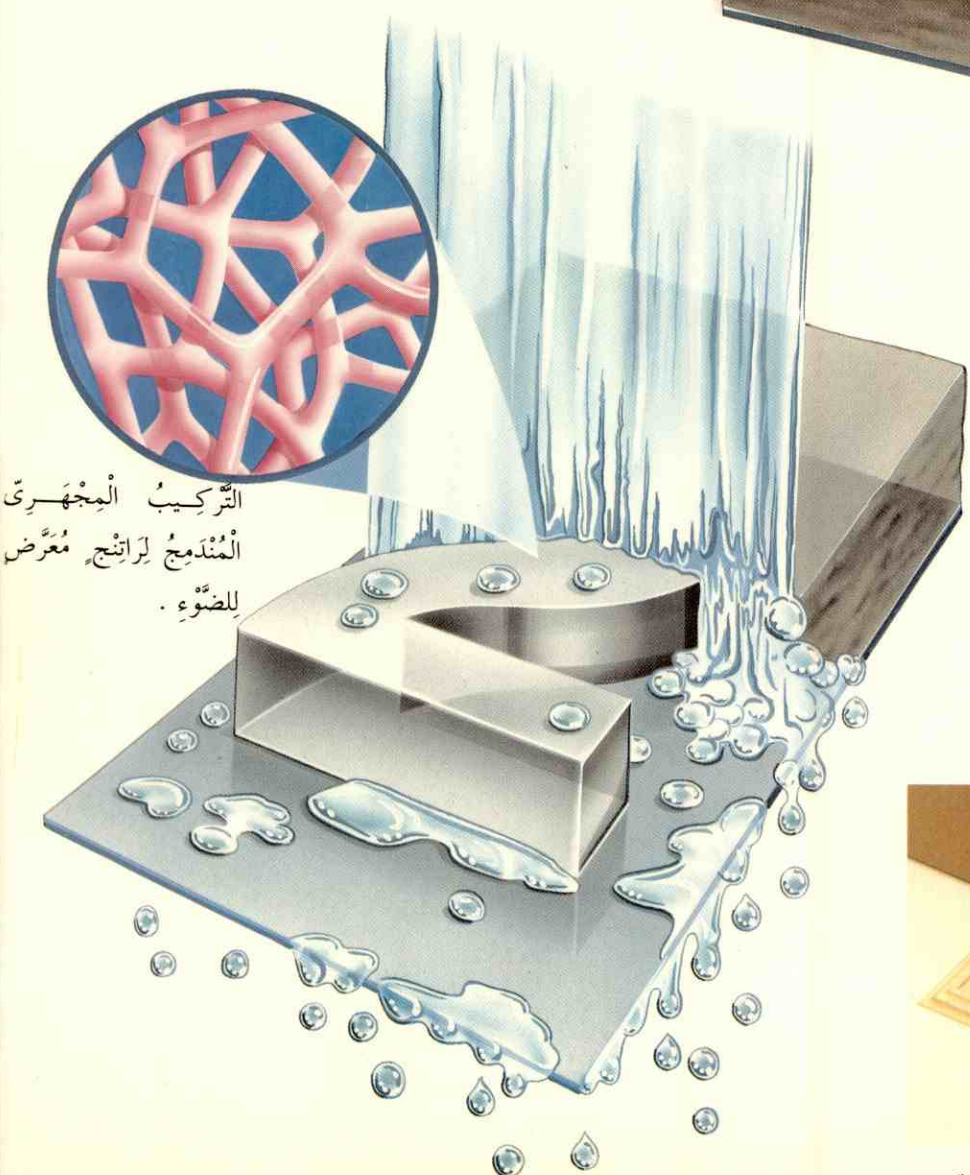
أَشْكَالٌ يَطْرُقُهَا الضَّوْءُ
مَا إِنْ تَصْطَلِمُ أَشْعَةُ فَوْقَ بِنَفْسَجِيَّةٍ بِكُنْثَلَةٍ
نَصْفٍ لَيْتَةٍ مِنْ رَائِجٍ حَسَّاسٍ لِلضَّوْءِ
(أَعْلَى)، حَتَّى تَتَّحِدَ جُزْئِيَّاتُ الرَّائِجِ فِي
بُولِيمَرَاتٍ تُشَبِّهُ السَّلَاسِلَ (بَيْنَ) وَيَجْمُدُ
الْهُوْلَامُ .



تُسْتَحْدَمُ الرَّائِجِيَّاتُ الْحَسَّاسَةُ لِلضَّوْءِ لِصِنَاعَةِ
الْأَوَاحِ الطَّبَاعَةِ الصَّعَةِ لِلصُّورِ التَّفْصِيلِيَّةِ

تُعَيَّرُ بَعْضُ الْمَوَادِّ تَرْكِيبَهَا الْكِيْمِيَائِيَّ عِنْدَمَا تَتَعَرَّضُ
لِلضَّوْءِ . وَمِنْهَا الرَّائِجُ الْحَسَّاسُ لِلضَّوْءِ ، وَهُوَ مَادَّةٌ
هُوْلَامِيَّةٌ مُكَوَّنَةٌ مِنْ جُزْئِيَّاتٍ مَجْهَرِيَّةٍ تُشَبِّهُ أَجْزَاءَ
مُنْفَصِلَةٍ مِنْ سِيَّاحٍ مُتَشَابِكٍ (يَسَار) . وَتَحْتَ الْأَشْعَةِ
فَوْقَ الْبِنَفْسَجِيَّةِ تَنْدَمِجُ هَذِهِ الْأَجْزَاءُ مُكَوَّنَةً جُزْئِيَّاتٍ
كَبِيرَةً عَرْضِيَّةَ الْإِتِّصَالِ وَطَوِيلَةً ، تُسَمَّى الْبُولِيمَرَاتِ
(أَسْفَل) . وَبِهَذَا الْإِتِّصَالِ ، يَتَحَوَّلُ الرَّائِجُ الصَّمْعِيُّ إِلَى
مَادَّةٍ جَامِدَةٍ .

وَمِثْلُ هَذِهِ الرَّائِجِيَّاتِ تُسْتَحْدَمُ لِصِنَاعَةِ الْأَوَاحِ الطَّبَاعَةِ
وَأَنْظَمَةِ دَوَائِرِ الشَّدَرَاتِ الْمَجْهَرِيَّةِ . وَفِي الطَّبَاعَةِ ،
يُوضَعُ سَالِبُ الْفِيلْمِ عَلَى شَرِيحَةٍ مِنْ رَائِجٍ حَسَّاسٍ
لِلضَّوْءِ وَتُعْمَرُ بِأَشْعَةٍ فَوْقَ بِنَفْسَجِيَّةٍ . وَأَجْزَاءُ الرَّائِجِ
تَحْتَ الْمَوَاضِعِ الشَّافَةِ مِنَ الْفِيلْمِ ، تَسْتَقْبِلُ الْأَشْعَةَ
فَوْقَ الْبِنَفْسَجِيَّةِ وَتَجْمُدُ ، بَيْنَمَا تَظَلُّ بَاقِي الْأَجْزَاءِ
الْمُظْلِمَةِ لَيْتَةً . وَيَتِمُّ شَطْفُ الْمَسَاحَاتِ اللَّيْنَةِ ، تَارِكَةً
أَشْكَالًا تُطَابِقُ صُورَةَ الْفِيلْمِ .



الرَّكِيْبُ الْمَجْهَرِي
الْمُنْدَمِجُ لِلرَّائِجِ مُعَرَّضٍ
لِلضَّوْءِ .

معاني المصطلحات

Acid	حمض مادة مسببة للتآكل — ينطلق منها أيونات الهيدروجين عندما تضاف للماء. وتعطى جميع الأحماض قيما أقل من سبعة على مقياس الأس الهيدروجيني.
Acid rain	مطر حمضي مطر يحتوي على تركيزات عالية من الكيماويات المكونة للأحماض مثل ثاني أكسيد الكبريت.
Alkali	قلوى مركب يأسر أيونات الهيدروجين من الأحماض. وتسجل جميع القلويات قيما أكثر من سبعة على مقياس الأس الهيدروجيني.
Alloy	سبيكة فلز مخلوط بفلزات أو لافلزات أخرى مثل سبائك الصلب.
Amino acid	حمض أميني جزيء عضوى له تركيب كيميائى مميز. بعض الأحماض الأمينية هي المكونات الأساسية للبروتينات.
Amorphous metal	فلز غير متبلر نوع من الفلزات لا تكون ذراته بلورات صلبة كالتي تميز الفلزات المعروفة.
Anode	أنود القطب السالب في الدائرة الكهربائية التي تحدث عنده عملية الأكسدة.
Antimatter	أضداد المادة جسيمات متساوية في الكتلة، ولكنها مختلفة في الشحنة. مثال ذلك ضديد البروتون سالب الشحنة وهو الجسيم المضاد للبروتون. كذلك فإن البوزيترون وهو موجب الشحنة يعتبر الجسيم المضاد للإلكترون.

Atom	ذرة أصغر مكونات العنصر التي تحمل خواصه. وتتكون الذرة من جزأين رئيسيين: نواة مركزية تحتوى على البروتونات الموجبة والنيوترونات المتعادلة، وسحابة إلكترونية تتكون من إلكترونات سالبة تدور حول النواة.
Atomic number	العدد الذرى هو عدد البروتونات في نواة الذرة.
Big Bang	الانفجار العظيم الانفجار الكونى الذى حدث منذ حوالى ٤,٦ بليون سنة ونشأ منه الكون والمادة.
Blast furnace	الفرن اللافح فرن ضخيم كثيف الحرارة يستخدم لصهر خامات الفلزات.
Bond	رابطة وهى تربط بين ذرتين. والنوعان الرئيسيان فى الروابط هما: الرابطة الأيونية. وتتكون نتيجة انتقال إلكترون أو أكثر من ذرة إلى أخرى وينتج عن ذلك أيونان مختلفا الشحنة، والنوع الثانى هى الرابطة التساهمية. وتتكون من المشاركة الإلكترونية للذرتين.
Buoyancy	قوة الدفع قوة تعمل إلى أعلى وتساوى وزن المادة (الماء أو الهواء) التى يزيحها هذا الجسم.
Carbon fiber	ألياف الكربون شعيرات تتكون عندما تفلح الألياف الاصطناعية — مثل الريون — فى أفران كثيفة الحرارة، فتصبح حبيبات الكربون الساخنة المغموسة فى هذه الألياف شديدة القوة.
Catalyst	عامل حفاز مادة تساعد فى بدء أو إسراع التفاعل الكيميائى.

Cathode	الكاثود القطب فى الخلية الكهربائية الذى تحدث عنده عملية الاختزال.
Ceramics	الحزفيات مواد تتكون من الطمى المختلط بمعادن مختلفة وتتصلب عندما تصهر فى درجات حرارة عالية.
chain reaction	تفاعل متسلسل فى الكيمياء — عملية يتسبب فيها أحد الجسيمات المنبعثة من نواة مادة مشعة فى انحلال نويات ذرات مشعة أخرى ويتولد عن ذلك سيل من الانحلالالات النووية المتتالية.
Chemical reaction	التفاعل الكيميائى أى عملية ينتج عنها تغير فى تركيب مادة أو أكثر.
Chemistry	الكيمياء العلم الذى يدرس بنية المادة وتكوينها والتغيرات التى تطرأ عليها.
Colloid	الغروى مخلوط من مادتين — تنتشر فيه جسيمات إحدى المادتين فى الأخرى — لكن لاتذوب فيها. والأنواع الرئيسية للغروانيات هي: الرغويات — وتحتوى على غازات معلقة فى مادة صلبة، المستحلبات — وتحتوى على جسيمات سائلة معلقة فى سائل آخر، الهباء الجوى — ويتكون من جسيمات سائلة معلقة فى غاز.
Compound	المركب مادة تتكون من عنصرين أو أكثر مرتبطة مع بعضها.
Compression molding	قوية بالضغط طريقة لصناعة الراتنج المقاوم للحرارة، حيث يوضع الراتنج فى قالب، ثم يصهر تحت ضغط عال ليكون الشكل المطلوب.

concrete	الخرسانة مادة للبناء تتكون من ثلاثة مكونات: الأسمنت وهو مخلوط من بعض المواد مثل الألومينا والسليكا والجير وأكسيد الحديد والماغنسيوم، والركام وهو مخلوط من الرمل والحصى والماء. وعندما يضاف الماء، يكون الأسمنت عجينة تلتصق بحبيبات الركام مكونة مادة قوية صلبة.
converter	محول هو جهاز يقلل كمية الكربون فى خنازير الحديد بتعريضها للأكسجين الذى يتفاعل مع الكربون ليكون أول أكسيد الكربون.
cryogen	المواد المبردة هى مواد تخفض درجة تجمد المذيب الذى تذوب فيه.
crystalline lattice	الشبكة البلورية هو نسق ثلاثى الأبعاد منتظم ومتكرر، من الذرات أو الجزيئات فى المادة الصلبة.
Direct reduction	الاختزال المباشر هى المرحلة التى يتم فيها استخلاص الفلزات من أكاسيدها بواسطة الكربون الذى ينتزع الأكسجين من أكسيد الفلز مكونا أول أكسيد الكربون والفلز النقى.
electrochemical cell	الخلية الكهروكيميائية هى مخلوط من الكيماويات التى تنتج التيار الكهربى عند توصيلها بدائرة. وينتج التيار الكهربى من الإلكترونات المنبعثة عندما تتأكسد مادة فى الخلية وتختزل أخرى.
Electrolysis	التحليل الكهربى هى الطريقة التى يستخدم فيها التيار الكهربى لاختزال الفلز المتأكسد فى الخامات.

Nuclear fusion : الاندماج النووي هي العملية التي تندمج فيها نواتي ذرتين لتكون ذرة أكبر ، وتنطلق عن ذلك طاقة هائلة .

Nuclear reactor : المفاعل النووي هو الجهاز الذي يستغل الطاقة الناتجة من الانشطار النووي في توليد الطاقة الكهربائية .

Optical fiber : ألياف ضوئية شعيرة من الزجاج تنتقل خلالها الإشارات في شكل حزم ضوئية . وتتكون الليفة الضوئية من جزأين كلاهما من الزجاج : الجزء الداخلي هو القلب ، ويحاط بطبقة خارجية تسمى الكسوة .

Ore : الخام مركب يرتبط فيه الفلز كيميائيا بفلزات أو لافلزات أخرى .

Organic molecule : جزيء عضوي أى جزيء يدخل الكربون في بنيته .

Oxidation : الأكسدة هي عملية تفقد فيها الذرة إلكترونات .

Periodic table : الجدول الدوري هو نظام يصنف العناصر في مجموعات تبعا لبنيتها الذرية وخواصها الكيميائية .

PH : رقم الأس الهيدروجيني هو تدرج كمي لدرجة الحمضية أو القاعدية للمادة — ويتراوح بين الصفر — للحمضية القصوى ، ١٤ للقلوية القصوى .

Phase change : تغير الحالة تحول المادة من إحدى حالات المادة — الصلبة أو السائلة أو الغازية — إلى الأخرى .

Intermolecular forces : القوى بين الجزيئية هي قوى التلاصق بين جزيئات المركب . وتحدد قوة هذه الروابط حالة المركب من حيث كونه صلبا أو سائلا أو غازيا .

Ion : الأيون هو ذرة أو جزيء فقد أو اكتسب إلكترونات ، وأصبح يحمل شحنة كهربائية .

Ion exchange film : غشاء التبادل الأيوني هو غشاء يسمح لأيونات معينة بالمرور خلاله .

Isotope : النظير هي ذرات لنفس العنصر تحتوى في نوياتها على عدد مختلف من النيوترونات .

Kinetic energy : طاقة الحركة هي مقياس لمقدار طاقة حركة جسم — فكلما زادت سرعة الجسم كلما زادت طاقة حركته .

Micelles : مجمع بناء كروي يتكون من تجمعات من جزيئات يكون أحد طرفيها قطبي والطرف الآخر غير قطبي — وعندما تضاف للماء تكون هذه الجزيئات مجمعات تتجه فيها النهايات غير القطبية إلى داخل الكرة ، بينما تتجه النهايات القطبية إلى الماء .

Monomers : مونوميرات الجزيئات المفردة التي يمكن أن تتجمع في سلاسل طويلة مكونة البوليمرات .

Neutrinos : نيوتريونات جسيمات ذرية صغيرة أو عديمة الكتلة ، وليس لها شحنة ، وتتحرك بسرعة الضوء .

Nuclear fission : الانشطار النووي هي العملية التي تنشطر فيها نواة الذرة وتنطلق طاقة .

Flavor enhancer: محفزات الطعم أى مادة تزيد من إحساس اللسان بالطعم .

Fractional distillation : التقطير التجزيئي هي العملية التي تفصل مكونات مخلوط من عدة سوائل مختلفة عن بعضها البعض في درجة الغليان . وكل سائل نقى يسمى جزء .

Glass : الزجاج مادة شفافة تصنع من ثاني أكسيد السيليكون الذي يصهر ثم يبرد بطريقة تمنع جزيئاته من التبلر في شكل منتظم على هيئة شبكة بلورية .

Half - life : عمر النصف هو الوقت اللازم لانحلال نصف كمية معينة من مادة مشعة .

heat of fusion : حرارة الانصهار هي الحرارة اللازمة لتحويل مادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة .

Hydrocarbon : هيدروكربون أى جزيء يتكون من ذرات الهيدروجين والكربون فقط .

Indirect reduction : الاختزال غير المباشر هي المرحلة في استخلاص الفلزات من أكاسيدها التي ينتزع فيها أول أكسيد الكربون — المتكون أثناء الاختزال المباشر — الأكسجين من أكسيد الفلز .

Injection molding : قولبة بالحقن هي طريقة لعمل الراتنجات المطاوعة للحرارة والتي فيها يصهر الراتنج ثم يصب في قوالب ثم يبرد .

Inorganic molecule : جزيء لا عضوي أى جزيء لا يدخل الكربون في تكوينه

Integrated circiut : دائرة متكاملة هي شذرة وحيدة من السيليكون تحتوى على عدد كبير من الدوائر الإلكترونية .

Electrolytes : مواد إلكتروليتيية مركبات ترتبط ذراتها معا بروابط أيونية ، ولا توصل التيار الكهربى وهي في الحالة الصلبة . ولكن توصل التيار الكهربى عندما تكون مصهورة أو في المحاليل .

Electromagnetism: الكهرومغناطيسية هي قوة من طبيعتها القيام بتفاعلات مع المواد المشحونة كهربيا والمواد المغناطيسية .

Electroplating : الطلاء بالكهرباء هي العملية التي يستخدم فيها التيار الكهربى لترسيب طبقة رقيقة من الفلز النقي فوق المادة .

Element : العنصر أى مادة تتكون من نوع واحد من الذرات والعناصر ثلاثة أنواع : فلزات مثل الذهب والفضة ، ولافلزات مثل الأكسجين والنيتروجين ، وأشياء الفلزات مثل السيليكون والكربون .

Energy level : مستوى الطاقة هو أى مدار حول نواة الذرة تتواجد فيه الإلكترونات . وعندما تتواجد الإلكترونات في أقل المدارات طاقة يقال عن الذرة إنها في الحالة المستقرة .

Epoxy resin : راتنج إيبوكسى هو بوليمر يعمل كإداة لاصقة قوية عندما يتصلب .

Equilibrium : الاتزان هي اللحظة في التفاعل الكيميائى التي لا يحدث عندها أى تغيير في كميات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة من التفاعل .

Fermentation : التخمر هو التفاعل الذى تقوم فيه الخميرة بتحويل السكريات إلى كحول أو حمض .

Temperature : درجة الحرارة هو مقياس غير مباشر لمتوسط سرعة اهتزاز جزيئات المادة .

Thermoplastic resins : الراتنج المقاوم للحرارة هو البلاستيك الذى إذا تم تشكيله لايتغير شكله تحت تأثير الحرارة .

Ultraviolet radiation : الأشعة فوق البنفسجية هو نوع من الأشعة الكهرومغناطيسية والتي تكون أطوالها الموجية أقل من أطوال موجات أشعة الضوء المرئى .

Wavelength : طول الموجة هو المسافة بين قمتين متتاليتين فى الموجة .

Slag : خبث هى المخلفات التى تنتج أثناء عمليات استخلاص الفلزات من خاماتها .

Smelting : الصهر العملية التى يسخن فيها خام الفلز مع الأكسجين أو غاز آخر للحصول على الفلز النقى .

Solvent extraction : الاستخلاص بالمذيب هى الطريقة التى يستخلص فيها مركب معين من مادة ، بنقع هذه المادة فى مذيب — فيذيب هذا المذيب المركب المراد استخلاصه وحده ، ويترك بقية المواد الأخرى .

Starch : النشا هو بوليمر يتكون من جزيئات عديدة من الجلوكوز مرتبطة معا كيميائيا .

Steam distillation : التقطير البخارى هى عملية يتبخر فيها المركب عندما يتعرض لبخار ماء ساخن يحفره على التبخر عند درجة حرارة أقل من درجة غليانه .

Strong nuclear force : القوة النووية الشديدة هى القوة التى تربط البروتونات والنيوترونات معا فى نواة الذرة .

Subatomic particles : جسيمات تحت ذرية دقائق ترتبط معا لتكون الذرة . مثال ذلك الكواركات — التى تتحد فى ثلاثيات لتكون البروتونات والنيوترونات — والإلكترونات والنيوترينوات . ويوجد فى الذرة أكثر من خمسين دقيقة تحت ذرية .

Sublimation : التسامي العملية التى تتحول فيها المادة مباشرة من الحالة الصلبة إلى الغازية .

Synthetic fibers : ألياف صناعية ألياف تصنع من البوليمرات بعد سحبها على هيئة خيوط طويلة ثم غزلها معا .

Protein : بروتين بوليمر يتكون من سلسلة من الأحماض الأمينية ترتبط أطرافها بروابط كيميائية — ويدخل البروتين فى بناء معظم أنسجة جسم الإنسان .

Pulp : لب مادة ليفية تتكون من جذاذات من الخشب تنقع فى الكيماويات والماء . وهو المادة الأساسية فى صناعة الورق .

Radioactivity : النشاط الإشعاعى هى عملية تقوم بها ذرة العنصر المشع لتعيد ترتيب مكونات نواتها ، بأن تبعث بعض الجسيمات ذات الطاقة العالية أو الفوتونات .

Radiocarbon dating : التأريخ بالكربون المشع هى طريقة لتقدير أعمار المواد القديمة بقياس ما تحويه من الكربون ١٤ المشع .

Redox reaction : تفاعل التأكسد والاختزال هى تفاعلات تحدث فى أحد المتفاعلات عملية تأكسد وفى المتفاعل الآخر عملية اختزال . وهذه التفاعلات هى الرئيسية فى الأعمدة الكهروكيميائية .

Reduction : الاختزال هى العملية التى تكتسب فيها الذرة إلكترونات .

Respiration : التنفس هى العملية التى تأخذ فيها الخلايا الأكسجين لتوليد الطاقة وينطلق عنها ثانى أكسيد الكربون .

Semipermeable membrane : غشاء شبه منفذ مرشح له ثقب ضيقة جدا تسمح للجسيمات — التى يبلغ حجمها الجزيء فقط — بالمرور خلالها .

Shape-memory alloys : سبائك ذاكرة الشكل هى سبيكة تتشوه تحت تأثير الضغط ، ولكنها تستعيد شكلها الأصلى عندما تسخن ويزول الضغط .

Photon : فوتون وحدة الإشعاع الكهرومغناطيسى . ولها خواص كل من الموجة والجسيم المادى .

Photosensitive resin : الراتنج الحساس للضوء هو نوع من البلاستيك الرخو الذى يتصلب عند تعرضه للأشعة فوق البنفسجية

Pig iron : حديد الخنازير (التماسيح) هو نوع من الحديد يحتوى كمية عالية نسبيا من الكربون .

Plasma : بلازما هى حالة من حالات المادة التى تجرد فيها الذرات من إلكتروناتها .

Plastic : بلاستيك هى مادة تصنع من بوليمرات معينة — تسمى راتنجات — يتم صهرها ووضعها فى قوالب حسب الشكل المطلوب .

Polarity of a bond : قطبية الرابطة هى خاصية تبين كيفية مشاركة الذرات فى تكوين الرابطة الكيميائية ، فإذا كانت إلكترونات الرابطة مزاحة أكثر نحو إحدى الذرتين تكون الرابطة قطبية .

Polarity of a molecule : قطبية الجزيء فى الجزيء القطبى — يحمل أحد طرفيه شحنة موجبة جزئية ويحمل الطرف الآخر شحنة سالبة جزئية وعندما تتوزع الشحنات بالتساوى فى الجزيء يسمى الجزيء غير قطبى .

Polarizer : مستقطب هو مرشح يسمح لموجات الضوء ذات الاتجاه الواحد فقط بالمرور خلاله .

Polymer : بوليمر جزيء هائل يتكون من سلاسل طويلة من جزيئات صغيرة ترتبط أطرافها معا كيميائيا .